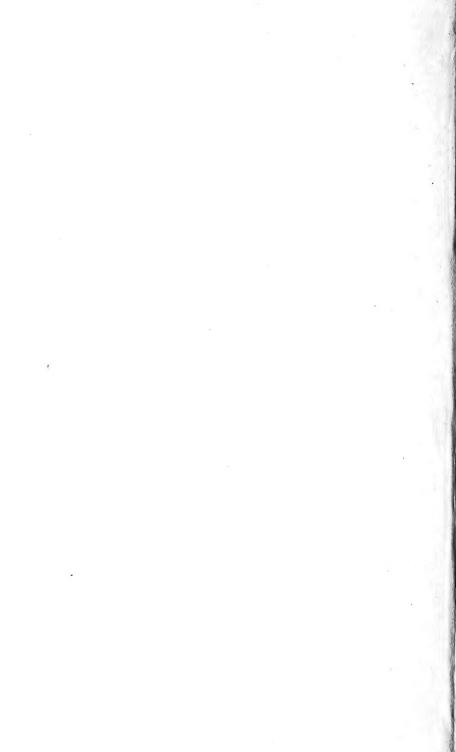
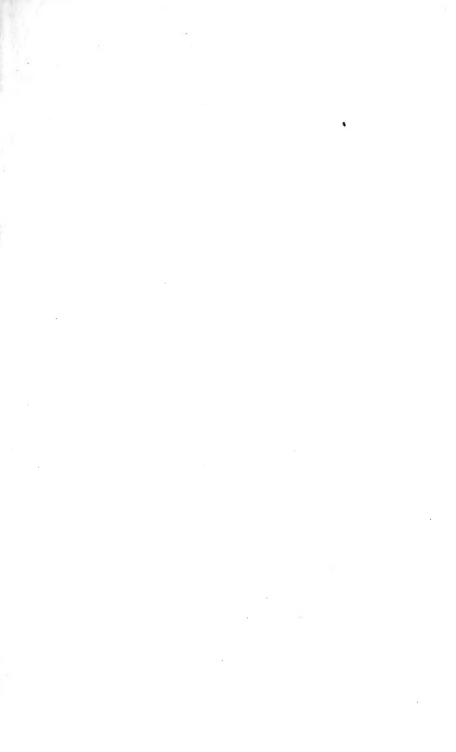
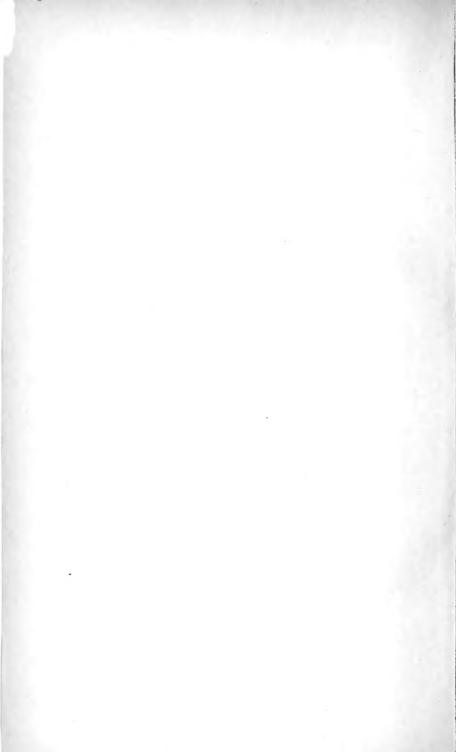
UNIV.OF TORONTO LIBRARY.











D CHEMISTRY

INTERNATIONAL COUNCIL.

PROF. H. E. ARMSTRONG (UNITED KINGDOM). DR. W. T. BLANFORD (INDIA). DR. J. BRUNCHORST (NORWAY). DR. E. W. DAHLGREN (SWEDEN). PROF. DR. J. H. GRAF (SWITZERLAND). PROF. J. W. GREGORY (VICTORIA). PROF. A. HELLER (HUNGARY). DR. FR. TH. KÖPPEN (RUSSIA). DR. M. KNUDSEN (DENMARK). PROF. D. J. KORTEWEG (HOLLAND). PROF. H. LAMB (S. AUSTI ALIA). PROF. S. P. LANGLEY (UNITED STATES). MONS. D. METAXAS (GREECE). PROF. R. NASINI (ITALY). DON F. DEL PASO Y TRONCOSO (MEXICO). PROF. H. POINCARÉ (FRANCE). R. TRIMEN, Esq. (CAPE COLONY). DR. O. UHLWORM (GERMANY). PROF. E. WEISS (AUSTRIA). PROF. J. SAKURAI (JAPAN).

EXECUTIVE COMMITTEE.

PROF. H. E. ARMSTRONG.
SIR M. FOSTER, Sec. R.S.
DR. J. LARMOR, Sec. R.S.
DR. L. MOND.
PROF. R. NASINI.
PROF. H. POINCARÉ.
DR. O. UHLWORM.

DIRECTOR.

DR. H. FORSTER MORLEY.

REFEREE FOR THIS VOLUME.

E. GOULDING.





INTERNATIONAL CATALOGUE

OF

SCIENTIFIC LITERATURE

FIRST ANNUAL ISSUE.

D

CHEMISTRY

PUBLISHED FOR THE INTERNATIONAL COUNCIL

BY THE

ROYAL SOCIETY OF LONDON.

LONDON:

HARRISON AND SONS, 45, St. MARTIN'S LANE.

VOL. II, PART I: 1902 (JUNE).

Z 7403 R882 DIV. D 1901 Pt. 1

PREFACE.

The International Catalogue of Scientific Literature, commencing with the literature of the year 1901, is an outgrowth of the Catalogue of Scientific Papers relating to the scientific literature of the nineteenth century, published by the Royal Society of London.

The suggestion to catalogue scientific papers may be traced back to Prof. Henry, of Washington, U.S.A., who brought the subject under the notice of the British Association for the Advancement of Science at its meeting in Glasgow, in 1855. The history of the inception of the enterprise is recorded in the first volume of the Catalogue of Scientific Papers issued by the Royal Society in 1867. Twelve large quarto volumes have been printed in which the titles of papers published during the period 1800–1883 are arranged under authors' names. A subject index, which will serve as a key to these volumes and also form an independent record, is in an advanced state of preparation. A catalogue of the scientific papers published during the period 1884–1900 is now being prepared by the Royal Society of London.

The possibility of preparing a complete index of current scientific literature by international co-operation was first taken into consideration by the Royal Society about the year 1893. It had long been apparent that the work was beyond the resources of the Society, or indeed of any single body. Moreover, it was felt that an authors' catalogue could not supply the required information, and that it was essential that scientific workers should be kept fully and quickly informed of all new discoveries by means of complete subject indexes. International co-operation appeared to be the only means of carrying out such a work with the necessary completeness and rapidity. The Society therefore sought the opinion of a very large number of representative bodies and individuals abroad; and, as the replies were almost uniformly in favour of the work being undertaken by international co-operation, steps were taken to summon an International Conference of Delegates appointed by various Governments.

The Conference took place in London on July 14-17, 1896, and was attended by delegates from Canada, Cape Colony, Denmark France, Germany, Greece, Hungary, India, Italy, Japan, Mexico, Natal, the Netherlands, New South Wales, New Zealand, Norway, Queensland, Sweden, Switzerland, the United Kingdom, and the United States.

It was unanimously resolved that it was desirable to compile and publish, by means of an international organisation, a complete Catalogue of Scientific Literature, arranged according both to subject matter and to authors' names, in which regard should be had, in the first instance, to the requirements of scientific investigators, so that these might find out, with a minimum of trouble, what had been published on any particular subject of enquiry.

It was agreed that the material should, as far as possible, be collected in the various countries by local organisations established for the purpose, and that the final editing and publication of the Catalogue should be entrusted to a Central International Bureau, acting under the direction of an International Council. It was agreed

to establish the Central Bureau in London.

Although the question of the method to be adopted in classifying the subject matter of the several sciences was discussed at great length, no decision other than one adverse to the Dewey system was arrived at. The Royal Society was requested to appoint a Committee to take this and many other questions of detail left undecided by the Conference, into consideration.

As the result of the arduous labours of this Committee, complete schedules were prepared for each of the sciences to be catalogued, and a financial statement was also prepared showing the estimated

cost of the Catalogue.

The report of the Committee was considered at a second Conference, held in London on October 11-13, 1898, which was attended by accredited representatives from Austria, Belgium, Cape Colony, France, Germany, Hungary, India, Japan, Mexico, Natal, the Netherlands, New Zealand, Norway, Queensland, Sweden, Switzerland, the United Kingdom, and the United States.

At this meeting the conclusions arrived at by the first Conference were generally confirmed, and much progress was made in deciding

the principles to be adopted in preparing the Catalogue.

Full schedules for the several sciences, which had been prepared by the Committee of the Royal Society, were laid before the delegates. Ultimately, after prolonged discussion, it was decided to adopt an arbitrary combined system of letters, numbers, and other symbols, adapted in the case of each branch of science to its particular needs. A Provisional International Committee was appointed to settle authoritatively the details of the schedules.

The financial position was fully discussed, but no definite conclusions could be arrived at. The delegates attending the meeting were requested to obtain further information on the subject in their respective countries, and to report to the Provisional International Committee.

The Provisional International Committee met in London on August 1-5, 1899. The Committee had arranged for the co-option of an Italian and a Russian member, and M. Th. Köppen attended as the

representative of Russia.

The reports received from various countries were considered. Schedules for the seventeen branches of science to be included in the Catalogue were approved for adoption. The financial position was again very fully considered, especially in relation to the establishment of the Central Bureau; and it was finally resolved to recommend that

the Royal Society be requested to organise the Central Bureau, and to do all necessary work, so that the preparation of the Catalogue might be commenced in 1901.

Mainly in consequence of representations made by the German Government, in order to reduce the cost of the enterprise the Provisional International Committee agreed to recommend that the Catalogue should at the outset be of a more restricted character than was contemplated by either the first or the second Conference, that is to say, that the issue of a card catalogue should be postponed, and that the number of subject entries should be kept within narrow limits.

A third International Conference was held in London on June 12 and 13, 1900. This was attended by accredited representatives from Austria, Cape Colony, France, Germany, Greece, Hungary, India, Italy, Japan, Mexico, Natal, New Zealand, Norway, Queensland, Switzerland, and the United Kingdom. The report of the Provisional International Committee appointed at the second Conference was considered, and also a detailed scheme for the publication of the Catalogue which had been prepared, at the request of the Committee, by the Royal Society.

The statements made by the delegates of various countries as to the extent to which they were authorised to promise contributions towards the expenses of the Catalogue being satisfactory, it was resolved to take further steps towards the publication of the Catalogue; and for this purpose, pending the appointment of an International Council, the Conference again appointed a Provisional International Committee. This Committee met at the conclusion of the Conference, and afterwards continued its deliberations through the agency of the Royal Society.

All difficulties were finally removed by the Royal Society undertaking to act as the publishers of the Catalogue on behalf of the International Council, thereby giving the necessary legal status to the undertaking, and also to advance the capital required to start the enterprise on the understanding that this should be repaid during the ensuing five

years.

The supreme control over the Catalogue is vested in an International Convention. Such a Convention is to be held in London in 1905, in 1910, and every tenth year afterwards, to reconsider, and, if necessary, to revise the regulations for carrying out the work of the Catalogue; but the approved Schedules are not to be altered during the first period of five years. In the interval between two successive meetings of the Convention the administration of the Catalogue is vested in an International Council, the members of which are to be appointed by the Regional Bureaus.

The first meeting of the International Council was held in London on December 12, 1900, when it was decided to commence the preparation of the Catalogue from January 1, 1901. At this meeting an Executive Committee was appointed, consisting of the delegates of the Royal Society and representatives of the four largest subscribers—the United States of America, Germany, France, and Italy.

The materials out of which the Catalogue is formed are to be

furnished by Regional Bureaus.

Regional Bureaus have already been established in Belgium, Canada, Cape Colony, Denmark, Egypt, France, Great Britain and Ireland, Germany, Greece, Holland, Hungary, Italy, India and Ceylon, Japan, Mexico, New Zealand, New South Wales, Norway, Portugal, Poland, Queensland, Russia, South Australia, Sweden, Switzerland, the United States of America, Victoria, Western Australia, Finland.

The branches of Science to be included in the Catalogue are the

seventeen following:-

A—Mathematics

B—Mechanics

C —Physics D—Chemistry

E—Astronomy

F —Meteorology (including Terrestial Magnetism)

G-Mineralogy (including Petrology and Crystallography)

H-Geology

J —Geography (Mathematical and Physical)

K-Palæontology

L—General Biology

M-Botany

N-Zoology

O-Human Anatomy

P-Physical Anthropology

Q—Physiology (including experimental Psychology, Pharmacology and experimental Pathology)

R-Bacteriology

Each complete annual issue of the Catalogue will thus consist of seventeen volumes. The price at which this set will be sold to the public is $\mathfrak{L}18$. Individual volumes will be sold at prices varying with

their size from about ten to thirty-five shillings.

A Schedule of Classification and an Index thereto will be prefixed to each volume in English, French, German, and Italian. This will not only enable the scientific worker to study the system of classification in the language with which he is most familiar, but also in cases of doubt—e.g. as to the meaning of a word—will enable him to refer to the corresponding entry in another language. Should there be a marked discrepancy among the schedules on any point the English schedule is to be taken as guide, the schedules printed in that language being those which were approved by the International Council.

The various headings and sub-headings throughout the Subject Index are given in English. Translations of the main headings can be found on reference to the schedules in the other languages by means of

the registration numbers that are attached to them.

The entries in the Subject Indexes are in the language of the original paper when that is one of the following five languages: Latin, English, French, German, and Italian. These are the only languages used in the Subject Index, but in case of translation the name of the language of the original is inserted within round brackets.

In the Authors' Catalogue each title is given in the original language. When, however, that language is not one of the five

above mentioned, a translation into one of these five languages is added. In such cases the actual title is printed first, and is followed by the translation within square brackets.

It was provided by the original scheme that the Catalogue should comprise all original contributions to the branches of science which come within its scope, whether these had been published in periodicals, or in the journals of societies, or as independent pamphlets, memoirs, or books.

In order that a scientific investigator might be in a position to ascertain by means of the Catalogue what has from time to time been published concerning each particular subject of inquiry, it was held to be of great importance that not only the titles of papers but their subject matter also should be indexed. As stated above, however, financial considerations have led to the number of subject-entries being at present limited in number. But the expense of making subject-entries would be very greatly reduced if all periodicals adopted a practice already carried out by some journals, namely, that of indexing each paper at the time of its publication. Indeed, were this carefully done, the Bureaus preparing the Catalogue would no longer have to study the contents of papers in order to prepare the subject-entries, and the saving thereby effected would make it possible to enlarge the scope of the Catalogue, until it include all original scientific communications. Seeing how necessary such a complete subject catalogue is for the progress of science, it is hoped that all editors and authors will co-operate in so preparing subject-indexes for all papers at the time of their publication.

INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

CENTRAL BUREAU.

34 and 35, Southampton Street, Strand, London, W.C.

Director.—H. FORSTER MORLEY, M.A., D.Sc.

REGIONAL BUREAUS.

All communications for the several Regional Bureaus are to be sent to the addresses here given.

Austria.—Herr Dr. J. Karabaček, Direktor, K. K. Hofbibliothek, Vienna.

Belgium.—Monsieur Paul Otlet, Secrétaire-Général de l'Office International de Bibliographie, Brussels.

Canada.—Prof. J. G. Adami, McGill College, Montreal.

Cape Colony.—Sir David Gill, K.C.B., F.R.S., Royal Observatory, Cape of Good Hope.

Denmark.—Dr. Martin Knudsen, Kastelsvej, 4, Copenhagen. Q.

Egypt.—Capt. H. J. Lyons, R.E., Director-General, Survey Department, Cairo.

Finland.—Prof. Wilhelm Ramsay, Universitetet i Finland, Helsingfors.

France.—Monsieur le Dr. J. Deniker, 8, Rue de Bufton, Paris.

Germany.—Herr Prof. Dr. O. Uhlworm, 48 Enckeplatz, 3A, Berlin.

Greece.—Monsieur D. Metaxas, Chargé d'Affaires for Greece, Greek Legation, 31, Marloes Road, Cromwell Road, S.W.

Holland.—Heer Prof. D. J. Korteweg, Universität, Amsterdam.

Hungary.—Herr Prof. August Heller, Ungarische Akademie, Buda-Pest.

India and Ceylon. -The Hon. Sec Asiatic Society of Bengal, 57, Park Street, Calcutta.

- Italy.—Cav. E. Mancini, Accademia dei Lincei, Palazzo Corsini, Lungara, Rome.
- Japan.—Prof. J. Sakurai, President, Imperial University, Tokyo.
- **Mexico.**—Señor Don José M. Vigil, Presidente del Instituto Bibliografico Mexicano, Biblioteca Nacional, Mexico City.
- New South Wales.—The Hon. Sec., Royal Society of New South Wales, Sydney.
- New Zealand.—Sir James Hector, K.C.M.G., Director of the New Zealand Institute, Wellington, N.Z.
- Norway.—Dr. J. Brunchorst, Bergenske Museum, Bergen.
- Poland (Austrian, Russian and Prussian).—Herr Dr. T. Estreicher, Sekretär, Komisya Bibliograficzna, Akademii Umiejetnosci, Cracow.
- Portugal.—Senhor F. Gomez Teixeira, Academia Polytechnica do Porto, Oporto.
- Queensland.—John Shirley, Esq., B.Sc., Cordelia Street, South Brisbane.
- Russia.—Monsieur E. Heintz, l'Observatoire Physique Central Nicolas, Vass. Ostr. 23-me ligne, 2, St. Petersburg.
- South Australia.—The Librarian, Public Library of South Australia, Adelaide.
- Sweden.—Dr. E. W. Dahlgren, Royal Academy of Sciences, Stockholm.
- Switzerland.—Herr Prof. Dr. J. H. Graf, Schweizerische Landesbibliothek, Bern.
- The United States of America.—Prof. S. P. Langley, Smithsonian Institution, Washington.
- Victoria.—Prof. J. W. Gregory, Royal Society of Victoria, Victoria Street, Melbourne.
- Western Australia.—J. S. Battye, Esq., Victoria Public Library, Perth.

INSTRUCTIONS.

The present volume consists of three parts:—

(a) Schedules and Indexes in four languages.

(b) An Authors' Catalogue.

(c) A Subject Catalogue.

The Subject Catalogue is divided into sections, each of which is denoted by a four-figure number between 0000 and 9999. These numbers follow one another in numerical order, but all the 9999 numbers are not used, for it is intended to fill up the gaps by interpolation of such additional sections as may be required for additions to the

system of classification in future years.

To enable the reader to find these numbers quickly, the first or last number on the page is repeated at the head of the page. In looking up a subject, these numbers, which are called Registration numbers, should be used instead of the ordinary pagination. These Registration numbers serve to divide up the subject into sections, each of which deals with related matter. Thus, the aromatic amines will be found grouped together in the section 1630, the plant-alkaloids in 3010, gas analysis in 6400, and so forth. This will enable a worker on a particular subject to find the various papers dealing with that subject grouped together.

There are two ways of finding the papers relating to a particular subject. One is to study the Schedule. The reader will in most cases be able to decide in which group the papers on a particular subject are likely to be indexed. The other course is to consult the index to the Schedule. The numbers given in this index can be used either as a reference to the Schedule, or as indicating the position which the given subject occupies in the Subject Catalogue. Thus, in the index to the Schedule, Lead is given as 0580. Accordingly, references to Lead and its salts will be found in the Subject Catalogue

under the Registration number 0580.

At the end of the volume a large number of the organic substances referred to in the Subject Catalogue are arranged in alphabetical order. The four-figure numbers given in this list are the Registration numbers. The list does not contain the names of elements or inorganic compounds.

If the reader remember the name of the Author of a paper on a given subject, he will probably find it convenient to refer to the

Authors' Catalogue rather than to the Subject Catalogue.

In the Authors' Catalogue the four-figure numbers placed within square brackets at the end of each entry are Registration numbers, and serve to indicate the scope of each paper indexed. The meaning of these numbers will at once be found by reference to the Schedule.

In case the abbreviated titles of Journals are not understood, a key

to these is provided at the end of the volume.

NOTICE.

On account of the difficulties met with in fully organising the work of the Regional Bureaus, the collection of the material for the year 1901 has been somewhat delayed. It has therefore been thought desirable to issue incomplete volumes for some of the subjects.

The first part of the Chemistry Volume is now issued, and it will be followed in the course of a few months by a second part.

It is intended that in future years, when the organisation for the collection of the index material has been fully developed, only one volume of Chemistry shall appear in each year.

International Catalogue of Scientific Literature.

(D.) CHEMISTRY.

0000 F	hilosophy.	
--------	------------	--

0010 History. Biography.

0020 Periodicals. Reports of Institutions, Societies, Congresses, etc.

0030 General Treatises, Text Books, Dictionaries, Bibliographies. Tables.

0040 Addresses, Lectures.

0050 Pedagogy.

0060 Institutions, Collections, Economics.

0070 Nomenclature.

Chemistry (Specific) of the Elements.

0100 General.

ALL specifically chemical subject matter, and such other entries as may be desirable, relating to the elements generally excepting carbon, shall be arranged under this heading. In the case of carbon, such entries as concern the element or those of its compounds which are not treated as derivatives of hydrocarbons (cyanogen, &c.) shall alone be included under this heading.

The elements shall be arranged alphabetically in the order of their symbols, and numbered from 0110 onwards as follows, the

appropriate symbol being appended to each number :-

(D-1070)

0110 (Ag) Argentum (Silver).	0530 (Ne) Neon.
0120 (Al) Aluminium.	0540 (N i) Nickel.
0130 (Ar) Argon.	0540 (Ni) Nickel. 0550 (O) Oxygen.
0140 (As) Arsenic.	0560 (Os) Osmium.
0150 (Au) Aurum (Gold).	0570 (P) Phosphorus.
0160 (B) Boron.	0580 (Pb) Lead.
0170 (Ba) Barium.	9590 (Pd) Palladium.
0180 (Be) Beryllium.	0600 (Pr) Praseodymium.
0190 (Bi) Bismuth.	0600 (Pr) Praseodymium. 0610 (Pt) Platinum.
0200 (Br) Bromine.	0620 Radium.
0210 (C) Carbon.	0630 (Rb) Rubidium.
0220 (Ca) Calcium.	0640 (Rh) Rhodium.
0230 (Cd) Cadmium.	0650 (Ru) Ruthenium.
0240 (Ce) Cerium.	0660 (S) Sulphur.
0250 (C1) Chlorine.	0670 (Sa) Samarium.
0260 (Co) Cobalt.	0680 (Sb) Stibium (Antimony).
0270 (Cr) Chromium.	0690 (Sc) Scandium.
0280 (Cs) Cæsium.	0700 (Se) Selenium.
0290 (Cu) Copper.	0710 (Si) Silicon.
0300 (Er) Erbium.	0720 (Sn) Stannum (Tin).
0310 (F) Fluorine.	0730 (Sr) Strontium.
0320 (Fe) Ferrum (Iron).	0740 (Ta) Tantalum.
0330 (Ga) Gallium.	0750 (Tb) Terbium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0750 (Tb) Terbium. 0760 (Te) Tellurium.
0350 (Ge) Germanium.	0770 (Th) Thorium.
0360 (H) Hydrogen.	0780 (Ti) Titanium.
0370 (He) Helium.	0790 (Tl) Thallium.
0380 (Hg) Hydrargyrum	0800 (Tu) Thulium.
0390 (I) Iodine. [(Mercury).	0810 (Hr) Uranium
0390 (I) Iodine. [(Mercury). 0400 (In) Indium 0410 (Ir) Iridium.	0820 (Va Vanadium.
0410 (Ir) Iridium.	0830 (Vi) Victorium.
0420 (K) Kalium (Potassium).	0820 (Va) Vanadium. 0830 (Vi) Victorium. 0840 (W) Wolfram (Tungsten). 0850 (X) Xenon.
0430 (Kr) Krypton.	0850 (X) Xenon.
0440 (La) Lanthanum.	0860 (Yr) Yttrium.
0450 (Li) Lithium.	0860 (Yr) Yttrium. 0870 (Yt) Ytterbium.
0460 (Mg) Magnesium.	0880 (Zn) Zinc.
0470 (Mn) Manganese.	0890 (Zr) Zirconium.
0480 (Mo) Molybdenum	oco / (mar) / m commin
0480 (Mo) Molybdenum. 0490 (N) Nitrogen.	
0500 (Na) Natrium (Sodium).	
0510 (Nb) Niobium.	
0520 (Nd) Neodymium (Didymium	1
onao (ara) mody main (bitty main	· /*

All entries relating to the elements generally, or which cannot be specifically referred to any one of the known elements, shall be arranged under 0100.

Specific entries relating to the halogens collectively shall be arranged in division 0250 under *Halogens*.

The mode of sub-dividing entries made under any element in each numbered division shall be as follows:—

- (a) All entries relating either to the element itself or of a general character shall come immediately under the number.
- (b) Salts are to be indexed under the registration number of the metal, and, in general, compounds are to be indexed under the registration number of the most characteristic element in them.

The registration number must be immediately followed by the symbol of the characteristic element, followed by that of the other element or elements. Where one compound only is dealt with, its formula may be given immediately after the registration.

immediately after the registration number.

Thus, after each metal, its compounds with the following elements would be placed in the following order in the Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, these, and any other elements being taken in the order in which they occur in the preceding table.

(c) References to hydroxides, acids, and salts that contain oxygen shall be entered under the oxide; the corresponding sulphur compounds under the sulphide.

Thus, under 0420 KO would be placed the following compounds of potassium (among others): oxides, hydroxide, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypotromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulphite, sulphate, silicate,

manganate, permanganate, &c.

Under 0420 KS would be placed any compound containing sulphur that may be considered to be derived by the substitution of sulphur for one or more atoms of oxygen, e.g., sulphide, sulph-hydrides, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulphates, thionates, thioarsenites, &c.

(d) In each subdivision the entries may be arranged in such order that those relating, a, to the history or origin of the substance come first, and following these, those relating, β, to its physical properties; γ, to its preparation or manufacture; ĉ, to its structure, or of a theoretical nature; ϵ, to its interactions or use; ζ, to its compounds.

It will, as a rule, be unnecessary to repeat a reference to any one substance under each of the sub-sections, $a-\zeta$; it would suffice to enter the reference in one of these (say β), and to append at the close of the entry, γ , \hat{c} , &c., if statements of special importance falling under these headings are made in the communication.

(D-1070)

Laboratory Procedure.

0900 General.

0910 Plans, fittings, appliances and apparatus.

0920 Lecture apparatus and experiments.

0930 Operations in inorganic chemistry.

Entries under 0930 shall be made under headings such as dissolution and solvents, crystallisation, distillation, sublimation, reduction by hydrogen, &c., oxidation, electrolysis, furnace operations, &c., arranged alphabetically.

Organic (Carbon) Chemistry.

1000 General.

All entries relating to the subject generally shall be arranged in this division under 1000, excepting those relating to carbon itself or to compounds not usually regarded as derivatives of

hydrocarbons.

Substitution derivatives of the compounds included in each of the numbered divisions—especially baloid and allied derivatives formed by the introduction of monad radicles—shall, as far as possible, be entered under the compounds from which they are derived.

Entries under the name of a substance may, if necessary, be subdivided in the manner provided for inorganic substances,

In preparing the slips, and whenever the name of the compound is ambiguous, or not likely to suggest the constitution, the structural formula should be added. This is chiefly to assist the Editor.

Hydrocarbons.

1100 General.

1110 Paraffins.

1120 Unsaturated open chain hydrocarbons.

1130 Benzenoid hydrocarbons.

1140 Reduced benzenoid hydrocarbons. Cyclic hydrocarbons other than benzenoid hydrocarbons. (Terpenes, &c.)

1150 Unclassified hydrocarbons.

Each of these divisions shall be subdivided (excepting 1100 and 1110) into isologous groups, in each of which compounds shall be entered in homologous order.

Haloid and allied substitution derivatives shall be entered

under the corresponding hydrocarbon.

In preparing the slips for 1120 to 1150, after the registration letter and registration number, the empirical or, if possible, the structural formula of the hydrocarbon shall be given. Then should follow the name of the hydrocarbon, and, in the case of substitution products, the symbols of the substituting groups, Cl, CN NO_2 , &c.

Alcohols and Ethers.

1200 General. (See also Q 1605).

1210 Paraffin-ols.

1220 Unsaturated open chain-ols.

1230 Benzenoid-ols.

1240 Reduced benzenoid-ols. Cyclic-ols other than benzenoid-ols.

1250 Unclassified alcohols.

Each of these divisions shall be subdivided into ols, di-ols, tri-ols, &c., each of which shall be further subdivided as under hydrocarbons.

Haloid and allied derivatives of alcohols, thienols and selenols,

&c., shall be entered under corresponding alcohols.

Ethers shall be entered under the alcohols from which they are derived, also ethereal salts of inorganic acids and of the cyanic acids.

Acids.

1300 General. (See also Q 1500-1550).

1310 Paraffin acids.

1320 Unsaturated open chain acids.

1330 Benzenoid acids.

1340 Reduced benzenoid acids. Cyclic acids other than benzenoid acids.

1350 Unclassified acids.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the acid, further subdivision being carried out as in the case of the hydrocarbons from which the acids may be considered to be derived by substitution of hydrogen by carboxyl, SO₃H, &c.

The position of the acid in the isologous series shall be deduced from the empirical formula. The empirical or if possible, the structural formula should follow the registration number.

Sulphinic and sulphonic acids shall be included under acids in

the subdivisions of the corresponding carboxy acids.

Derivatives of acids shall as far as possible he included under acids, such as haloid and allied derivatives, hydroxy and aminoacids, aldehydic and keto-acids, ethereal salts, acid chlorides, acid-amides, oxides, &c.

Aldehydes.

1400 General.

1410 Paraffin-als.

1420 Unsaturated open chain-als.

1430 Benzenoid-als.

1440 Reduced benzenoid and cyclic-als other than benzenoid-als.

1450 Unclassified aldehydes.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the aldehyde, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Ketones.

1500 General.

1510 Paraffin-ons.

1520 Unsaturated open chain-ons.

1530 Benzenoid-ons.

1540 Reduced benzenoid and cyclic-ons other than benzenoid-ons.

1550 Unclassified ketones.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the keto-compound, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Amino-Compounds.

1600 General.

1610 Amino-paraffins.

1620 Amino-derivatives of unsaturated open chain hydrocarbons.

1630 Amino-derivatives of benzenoid hydrocarbons.

1640 Amino-derivatives of reduced benzenoid and cyclic hydrocarbons.

1650 Unclassified amino-compounds.

1660 Imides, imido-ethers, &c.

Each of the divisions 1610–1640 shall be subdivided into monamino- diamino-, &c., derivatives, which shall be arranged as in other series.

Hydroxylamine derivatives shall constitute a sub-section of the monamino-; hydrazine derivatives, amidines and amidoxims a sub-section of the diamino: and diazoimide (N_3H) derivatives a sub-section of the triamino-derivatives.

Secondary and tertiary amines shall be entered under the primary amines from which they are derived.

Ammonium derivatives shall be entered under the corresponding amino-derivatives.

Azo-Compounds

4700 General.

1710 Azo-compounds (open chain).

1720 ,, ,, (closed chain). 1730 Diazo-compounds (open chain).

1730 Diazo-compounds (open chain). 1740 , , (clesed chain).

1750 Unclassified azo-compounds.

Hydrazo- and oxyazo- compounds shall be entered under corresponding azo-derivatives.

All compounds containing the azo-grouping (i.e., disazo, &c.)

shall be classified in this section.

The empirical formulæ of the compounds in the divisions 1700 to 1750 must be given.

Carbohydrates; Glucosides; Resins.

1800	General.	(See also	Q	1400-1440)
	Managaga			

1810 Monosaccharides. 1820 Disaccharides.

1830 Trisaccharides.

1840 Carbohydrates other than mono-di- and trisacchar ides.

1850 Glucosides. (See also Q 9135).

1860 Resins. Unclassified neutral compounds.

Compounds belonging to divisions 1810, 1820, 1830, shall be subdivided according to the number of oxygen atoms they contain, and whenever necessary further subdivided as in other series.

Compounds belonging to divisions 1840, 1850, and 1860, shall be entered alphabetically.

Mixed Cycloids.

1900	General.		
1910	Cycloids	containing	oxygen.
1920	22	,,	sulphur (or Se or Te).
1930	9.	19	nitrogen (or P).
1940	,,	22	several elements besides carbon.
1950	Unclassi	fied cycloid	ls.

Cycloids other than hydrocarbons, formed by the interposition of one or more polyad elements other than carbon, shall be arranged in this group—e.g., pyrone, thiophen, pyridine, piperidine, pyrazole, uric acid, cyanuric acid, &c.

Each of the divisions shall be subdivided according to the number of polyad elements other than carbon present in the compound.

1

2000 Organo-metallic and allied Compounds.

All compounds of hydrocarbon radicles with elements other than the balogens, oxygen, sulphur, selenium, and nitrogen, shall be entered in this section in the alphabetical order of the dominant elements. Under each element the order of arrangement shall be as in other series.

Alkaloids.

3000	General.				
3010	Alkaloids	derived	from	plants.	(See also Q 9130).
3020	**	••			(See also Q. 8485).

Under 3010 a list shall be given of vegeto-alkaloids, together with the Latin names of the plants from which they have been obtained, arranged in the alphabetical order of the plant names. In 3010 and 3020 alkaloids shall be arranged alphabetically.

Proteids

4000 General.

4010 Animal proteids. (See also Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Vegetable.

Entries in these two groups shall be arranged alphabetically.

Coloured Compounds.

5000 General.

5010 Coloured substances not dyestuffs.

5020 Dyestuffs.

These divisions shall be subdivided—5010 into Hydrocarbons (coloured), Alcohols (coloured), Ketones (coloured), &c.; 5020 into Azo-dyes, Triphenylmethane-dyes, Anthracene-dyes, Dyestuffs of vegetable origin, Unclassified dyes, &c., in each of which subdivision entries shall be arranged alphabetically.

5500 Operations in Organic Chemistry.

Entries shall be made in this division under headings such as dissolution and solvents, distillation, &c., oxidation, nitration, acetylation, hydrolysis, &c., &c.

Analytical Chemistry.

6000 General.

6100 Detection of elements.

6150 , compounds.

6200 Estimation of elements

6300 , compounds.

6400 Gas analysis.

6500 Applied analysis.

All entries of a general character relating to apparatus, methods, &c., &c., shall be arranged in division 6000, under

appropriate headings.

Division 6200 shall include all entries relating to the determination of individual elements in their compounds and in mixtures, excluding determinations of atomic weight. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols used as registration symbols.

Division 6300 shall include all entries relating to the determination of individual compounds—e.g., alkaloids, carbohydrates, &c., including that of compound radicles such as acetyl in acetates, methyl in ethers, &c., but excluding gases. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols of the dominant elements in the compounds used as registration symbols, or in the case of organic compounds by the registration symbols of the groups to which they belong. If necessary, gravimetric, volumetric, electrolytic, physical, &c., methods may be distinguished by letters, such as g, v, &c.

Division 6500 shall include all entries relating to the analysis of composite materials such as drugs, foods, soils, waters and technical products generally, arranged under appropriate significant headings. (For analysis of minerals and rocks see also G 32, 87).

Theoretical and Physical Chemistry.

- 7000 General.
- 7050 Conditions and laws of chemical change.
- 7100 Mass properties.
- 7150 Mechanical properties.
- 7200 Thermal properties.
- 7250 Electrical and magnetic properties.
- 7300 Optical properties.
- 7350 Photo-chemistry.

The entries in these sections shall be arranged under appro-

priate significant headings.

Section 7000 shall include general speculations on energetics, entropy, philosophy, and the theory of cognition, as well as all entries of a general character relating to such subjects as the constitution of matter, the molecular and atomic hypothesis, the classification of elements and of compounds, the periodic law, &c., allotropy (to include all forms of isomerism, see also G 500–540) and structure, interrelationship of gases, liquids and solids, &c. (See also C Physics).

Section 7100 shall include all entries relating to atomic and molecular weights, to densities of gases, liquids or solids (see also B 0140; C 1850), to molecular and atomic volumes, and to

crystallography.

Section 7150 shall include all entries relating to motion, diffusion, solubility, cohesion, surface tension (see also C 0300),

and viscosity. (See also B 2540, 3650).

Section 7200 shall include all entries relating to combustion and flame, dissociation, thermo-chemistry, melting and boiling points (see also C 1810, 1840), specific and latent heats (see also C 1620, 1640, 1820), electric furnace operations.

Section 7250 shall include all entries relating to electrolysis which do not come under analysis. (See also C 6200-6250, and

(magnetic) C 6650).

Physiological Chemistry.

- 8000 General. (See also Q 1010-1085).
- 8010 Enzymes. (See also Q 1200-1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentation. (See also L 5000; M 3100; R 1820).
- 8030 Vegetable metabolism.
- 8040 Animal metabolism. (See also Q 7900).
- 8050 Pathologic changes—immunity.

The entries under these headings shall be confined to notices of specifically chemical work on the subjects scheduled.

INDEX

то

(D) CHEMISTRY.

Acetylation		5500	Argon				0130
Acid, chlorides, see Acids	3.		Arsenic				0140
Acids, Chlorides, see Acids Acids, Benzenoid Cyclic		1330	Atomic theory				7000
— Cyclic		1340	volumes				7100
— Fatty		1310	weights				7100
Inorganic, contain	ing oxy-		Aurum				0150
gen, see their char- element.	acteristic		Azo-compounds				1700
element.			Closed chair	n			1720
Organic		1300	Open chain				1710
		1350	- Unclassified	l			1750
- Unsaturated .		1320	Barium				0170
Addresses		0040	Benzenoid alcoho	ols			1230
Alcohols		1200	aldehydes				1430
Benzenoid		1230	amines				1630
		1240	hydrocarbo	ns			1130
derived from paraff		1210	ketones				1530
— Unclassified		1250	Beryllium				0180
- Unsaturated .		1220	Bibliographies				0030
		1400	Bibliographies Biography				0010
— Benzenoid		1430	Bismuth				0190
Cyclic		1440	Boiling points				7200
- derived from uns	saturated		Boron				0160
hydrocarbons .		1420	Bromates, see the				
- Paraffinoid		1410	Bromine				0200
Unclassified		1450	Cadmium Cæsium				0230
Aldehydic acids, see Acid	ds.		Cæsium				0280
Alkaloids		3000	Calcium				0220
Allotropy		7000	Carbohydrates				1800
Aluminjum		0120	Carhon				0210
Amides of acids, see Acid	ds.		Cerium				0240
Amidines, see Amines.			Chlorates, see the				
Amidoxims, see Amines.			Chlorides of Acid				
Amines		1600	Chlorine				0250
Benzenoid		1630	Chlorites, see the	e Metal			
— Cyclie		1640	Chromium				0270
— Saturated		1610	Classification, Cl	hemica!	0	070,	7000
— Unclassified		1650	Cobalt				0260
- Unsaturated		1620	Cohesion .				7150
Analytical Chemistry		6000	Collections				0060
Aniline dyes Antimony		5020	Coloured compor	unds, C	rganic		5000
Antimony		0680	Combustion				7200
Apparatus		6000	Congresses, Repo	orts of			0020
Argentum		0110	Copper				0290

Crystallisation Crystallography Cyclic alcohols — amines — hydrocarbo — ketones Cycloids, Mixed Densities			0930,	5500	Hypobromites, see the	Metal.	
Crystallography				7100	Hypochlorites, see the I	Metal.	
Cyclic alcohols				1240	Hypophosphites, see the	e Metal.	
- amines				1640	Imides		1660
- hydrocarbo	ons			1140	Imides		1660
ketones				1540	Immunity		8050
Cycloids, Mixed				1900	Indium		0400
Densities				7100	Institutions		0060
Diamines, see A	mines	• •			Reports of		0020
Diazo-compound		a chai	in	1730	Iodates, see the Metal.	• •	
Closed cha	in	i cita		1740	Iodine		0390
119701m1da 200	Aminac	1		7.1.10	Iodine Iridium Iron Isomerisms Isonitroso-compounds, s	• •	0410
Dietionaries	2 Lilling	٠.		0030	Iron	• •	0320
Didension				0520	Isomoniems		7000
Dictionaries Didymium Diffusion					Isomerisms	ac Imin	1000
Distriction				7150	V:	ее Аши	0420
Disazo-compour	ius, see	TXO-	COH-		Kasium Keto acids, see Acids.	• •	0420
pounds.				E-200	Keto acids, see Acids.		1500
Dissociation				7200	Ketones —— Benzenoid		1500
Dissolution			0930,	5500	— Benzenoid		1530
Distillation			0930,	5500	— Cyclic		1540
Dissociation Dissolution Distillation Dye stuffs Economics Electrical prope Electric furnace				5020	derived from ur	ısat urat	ed
Economics				0060	hydrocarbons		1520
Electrical prope	rties			7250	—— Paraffinoid		1510
Electric furnace	operat	ions		7200	— Unclassified		. , 1550
Electrolysis Elements Enzymes Erbium Esters see Acid		0930.	, 5500,	7250	Krypton		0430
Elements				0100	Laboratory fittings		0910
Enzymes				8010	— procedure		0900
Erbium				0300	Lanthanum		0140
Esters, see Acid	s.				Latent heat		7200
Ethereal salts, s		s.			Lead		0580
Ethers, see the			hich		Lecture apparatus		0920
they are relate	ed				- derived from unhydrocarbons - Paraffinoid Unclassified Krypton Laboratory fittings - procedure Lanthanum Latent heat Lead Lecture apparatus - experiments Lectures Lithium Magnesiun Magnesiun Magnates, see the Me		0920
they are related Fermentation Ferrum Flame Fluorine Fluorine Fluorine Gadolinium Gallium Gallium Gallium Gallium Gallium Gallium Gallium Gallium Hlucoses Glucosides Gold Halogens Helium History Hydrargyrum Hydrazines, see				8020	Lectures	• •	0043
Ferrum				0320	Lithium		0450
Flamo	• •			7200	Magnasiun	• •	0460
Fluorino				0310	Magnesian proporties	• •	7250
Food analysis				6500	Management properties	· · ·	1200
Funnage english			0090	5500	Manganates, see the Me		0.47
Calalinian operau	ons	• •	0950,	0000	Manganese		0470
Gadolinium			• •	0340	Melting points		7200
Gallium				0330	Mercury	• •	0396
Gas analysis		٠.		0400	Metabolism, Animal		8040
Germanium				0350	Vegetable		8030
(Hucoses				1810	Molecular volumes		7100
Clucosides				1850	— weights		7100
Gold				0150	Molybdenum		0480
Halogens				0250	Natrium		0500
Helium				0370	Neodymium		0520
History				0010	Neon		0530
Hydrargyrum				0380	weights . Molybdenum . Natrium . Neodynium . Neon . Nickel . Nibium . Nitrates cost by Metal		0540
Hydrazines, see	Amines	and	Azo-		Niobium		0510
					Nitrates, see the Metal.		
Hydrocarbons				1100	TATEL CE		5500
- Benzenoid				1130	Nitrites see the Metal		
Cyclic				1140	Nitrogen		0490
- Saturated				1110	Nitrogen		0070
Unclossifie	д 			1150	Ontical properties		7303
- Uncatarate	ad .	• •		1120	Organia Chamistra		1000
Hydrogon	. (1		• •	0360	Organic Outsilie compo	unda	2000
Hrdvolress	• •	• •	• •	5500	Organo-metallie compo Osmium	unus	2000
Hydrocarbons Benzenoid Cyclic Saturated Unclassifie Unsaturate Hydrogen Hydrolyses Hydroxides, Met	allia es	atha!	Moto!	5500	Ovvego commenda		0560
AL, CITO AICCO, DICC	et. III g er C	c viic i	metal.		Oxyazo-compounds, s		.0-
Hydroxy acids,	see AC10	ıs.			compounds.		

11

0 :3 ::	0000	==00	C *C1			* 000
		9900	Specific heat	• •	• •	7200
Oxides of acid radicles, see A			Stannum			0720
Oxides, see the other Elemen			Stibium			0680
Oximido-compounds, see Ami		0550	Strontium			0730
Oxygen		0550	Structural formulæ			7000
Palladium		0590	Sublimation		,	
Paraffins		1110	Sucroses Sugars			1820
Pathological Chemistry		8050	Sugars			1800
Pedagogy		0050	Sulphates, see the Met			
Perchlorates, see the Metal.			Sulph-hydrides, see th		tal.	
Periodicals		0020	Sulphides, see the Met			
Periodic law		7000	Sulphites, see the Met:			
Permanganates, see the Metal	l.		Sulphonic acids, see A	cids.		
Philosophy		0000	Sulphur			0660
Phosphates, see the Metal.			Surface tension			7150
Phosphorus		0570	Tables			0030
Photo-Chemistry		7350	Tables			0740
Physical Chemistry		7000	Tellurium			0760
Physiological Chemistry		8000	Terbium			0750
Piperidine		1930	Terbium			1140
Platinum		0610	Text-books Thallium Thermo-Chemistry			0030
		0420	Thailium			0790
Praseodymium		0600	Thermo-Chemistry			7200
Proteids		4000	Thiocarbonates, see th	e Meta	al.	
Praseodymium Proteids Proximate analysis Pyrazole Proximate		6300	Thionates, see the Met	tal.		
Pyrazole		1930	Thiophene			1920
Pyridine		1930	Thiosulphates, see the			
Qualitative analysis		6100				0770
Quantitative analysis		6200	Thorium Thulium			0800
Radium		0620	Tin			0720
Reduction	0930,		Tin Titanium Treatises, General Tungsten			0780
		1860	Treatises General			0030
Resins		0640	Tungsten			0840
Rubidium		0630	Unsaturated alcohols			1220
Ruthenium		0650	aldehydes			1420
Salts, see the Metal.		0000	amines			1620
Samarium		0670	hydrocarbons			1120
Saturated alcohols		1210	- hydrocarbons		• •	1520
		1410	— ketones Uranium			0810
	• •	1610	Vanadium			0820
amines						3010
hydrocarbons		1110	Vegetable alkaloids		• •	0830
ketones		1510	Victorium	• •		7150
Scandium		0690	Viscosity		• •	
Selenium		0700	Water analysis			6500
Silicates, see the Metal.		0=10	Wolfram		• •	0840
Silicon Silver		0710	Xenon Ytterbium			0850
Silver		0110	Ytterbium			0870
Societies, Reports of		0020	Yttrium			0860
Societies, Reports of Solution		7150	Zine			0880
Polution	0930,		Zirconium			0890
Solvents	0930,	5500				

Catalogue International de la Littérature Scientifique.

(D.) CHIMIE.

0000	Philoso	phie.
------	---------	-------

- 0010 Histoire. Biographie.
- 0020 Périodiques. Rapports d'Institutions, de Sociétés, de Congrès, etc.
- 0030 Traités généraux, Manuels, Dictionnaires, Bibliographies, Tables.
- 0040 Discours, Cours et Conférences.
- 0050 Enseignement.
- 0060 Institutions, Collections, Applications pratiques.
- 0070 Nomenclature.

Chimie (spéciale) des éléments.

0100 Généralités.

Tour mémoire dont le sujet se rapporte à la chimie spéciale, et tous autres articles qui se rapportent aux éléments chimiques en général, excepté le carbone, doivent être classés sous cette rubrique.

Pour le carbone on y fera rentrer uniquement ce qui le concerne comme élément, ou bien ce qui concerne ses composés qui ne sont pas considérés comme dérivés des hydrocarbures (cyanogène, etc.).

Les éléments seront arrangés par ordre alphabétique de leurs symboles, et numérotés à partir de 0110, en ayant soin d'ajouter le symbole de l'élément à chaque numéro:—

0110 (Ag) Argent.	0510 (Nb) Niobium.
0120 (Al) Aluminium.	0520 (Nd) Didyme.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Néon.
0140 (As) Arsenic.	0540 (Ni) Nickel.
0150 (Au) Or.	0550 (O) Oxygène.
0160 (B) Bore.	0560 (Os) Osmium.
0170 (Ba) Baryum. [ium).	0570 (P) Phosphore.
0180 (Be) Beryllium (Glucin-	0580 (Pb) Plomb.
0190 (Bi) Bismuth.	0590 (Pd) Palladium.
0200 (Br) Brome.	0600 (Pr) Praséodyme.
0210 (C) Carbone.	0610 (Pt) Platine.
0220 (Ca) Calcium.	0620 Radium.
0230 (Cd) Cadmium.	0630 (Rb) Rubidium.
0240 (Ce) Cerium.	0640 (Rh) Rhodium.
0250 (C1) Chlore.	0650 (Ru) Ruthénium.
0260 (Co) Cobalt.	0660 (S) Soufre.
0270 (Cr) Chrome.	0670 (Sa) Samarium.
0280 (Cs) Cæsium.	0680 (Sb) Antimoine.
0290 (Cu) Univre.	0690 (Sc) Scandium.
0300 (Er) Erbium.	0700 (Se) Selénium
0310 (F) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 (Fé) Fer.	0720 (Sn) Etain.
0330 (Gá) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0740 (Ta) Tantale.
0350 (Ge) Germanium.	0759 (Tb) Terbium.
0360 (H) Hydrogène.	0760 (Te) Tellure. 0770 (Th) Thorium.
0370 (He) Hélium.	0770 (Th) Thorium.
0380 (Hg) Mercure.	0780 (Ti) Titane.
0390 (I) Iode.	0790 (TI) Thallium.
0400 (In) Indium.	0800 (Tú) Thulium.
0410 (Ir) Iridium.	0810 (U r) Uranium.
0420 (K) Potassium.	0810 (Ur) Uranium. 0820 (Va) Vanadium. 0830 (Vi) Victorium. 0840 (W) Tungstène (Wolfram). 0850 (X) Xénon.
0436 (Kr) Krypton.	0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthane.	0840 (W) Tungstène (Wolfram).
C450 (Li) Lithium.	0850 (X) Xénon.
0460 (Mg) Magnésium.	0860 (Yr) Yttrium.
0470 (Mn) Manganèse.	0870 (Yt) Ytterbium.
0480 (Mo) Molybdène.	0880 (Zn) Zinc.
0490 (N) Azote.	0890 (Zr) Zirconium.
0500 (Na) Sodium.	

Tout les articles se rapportant aux éléments en général, ou ceux qui ne peuvent être spécialement rapportés à l'un des éléments connus, doivent être classés sous le No. 0100.

Les articles se rapportant aux halogènes collectivement doivent être placés dans la division 0250 sous le nom d'halogènes.

Les articles relatifs à un élément seront subdivisés dans chaque division numérotée de la manière suivante :—

 \mathbf{D}

- (a) Tout article se rapportant à l'élément lui-même ayant un caractère général viendra immédiatement après le numéro.
- (b) Les sels rentreront sous le nombre classificateur du métal, et en général les composés seront placés sous le nombre classificateur de l'élément le plus caractéristique qu'ils contiennent.
 - Le nombre classificateur doit être immédiatement suivi du symbole de l'élément caractéristique, suivi par celui ou ceux de l'autre ou des autres éléments. Quand il s'agit d'un seul composé isolément, sa formule doit être donnée immédiatement après le nombre classificateur.
 - Ainsi après chaque métal, ses composés avec les éléments suivants seront placés dans cet ordre dans le Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S. Si, ceux-ci et tous autres éléments étant pris dans l'ordre où ils se présentent à la table précedente.
- (c) Ce qui se rapporte aux hydroxydes, acides, et sels qui contiennent de l'oxygène sera classé sous la rubrique Oxydes. Les composés sulfurés correspondants sous la rubrique Sulfures.
 - Ainsi sous "0420 KO" seront placés les composés suivants du potassium (entre autres): Oxydes, hydroxides, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypobromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulfite, sulfate, silicate, manganate, permanganate, etc.
 - Sous "0420 KS" seront placés les composés du soufre qui peuvent être considérés comme dérivés de substitution du soufre à l'oxygène pour un ou plusieurs atomes; ex., sulfure, sulfhydrate, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulfates, thionates, thioarsénites, etc.
- (d) Dans chaque subdivision les articles doivent être arrangés dans un ordre tel que ceux relatifs, a, à l'histoire ou à l'origine de la substance viennent en premier lieu et ensuite ceux relatifs, β, à ses propriétés physiques; γ, à sa préparation ou sa fabrication; ĉ. relatifs à sa structure ou d'une nature théorique; є, relatifs à ses réactions ou usages; ζ, à ses composés.

Règle générale, il n'est pas nécessaire de répéter le renseignement relatif à une substance sous chacune des subdivisions mentionnées plus haut, $u-\zeta$; il suffira d'inscrire le renseignement dans une de celles-ci $(ex. \beta)$, et d'ajouter à la fin de l'article les lettres γ , \hat{c} , etc., si le mémoire contient des données importantes relevant de ces rubriques.

Laboratoires et leur Organisation.

0900 Généralités.

0910 Plans, agencements, matériel et appareils.

0920 Appareils et expériences de cours. 0930 Opérations de chimie inorganique.

Les articles sous le No. 0930 seront rangés sous des titres tels que: dissolution et solvants, cristallisation, distillation, sublimation, réduction par hydrogène, etc., oxydation, électrolyse, opérations au four, etc., le tout par ordre alphabétique.

Chimie organique ou chimie du carbone.

1000 Généralités.

Tous les articles se rapportant à ce sujet en général seront arrangés dans cette division sous le No. 1000, excepté ceux qui sont relatifs au carbone lui-même, ou à ses composés qui ne sont pas considérés habituellement comme dérivés des hydrocarbures.

Les dérivés de substitution des composés inclus dans chacune des divisions numérotées ci-dessous, particulièrement les dérivés halogènes et les dérivés de structure voisine fournis par l'introduction d'un radical monovalent, seront autant que possible classés avec les composés dont ils dérivent.

Les articles relatifs à une substance peuvent être, si c'est necéssaire, subdivisés de la même manière indiquée pour les sub-

stances inorganiques.

En préparant les fiches, quand le nom du composé est ambigu, ou n'indique pas nettement sa constitution, sa formule structurale doit être ajoutée, cela surtout pour aider l'Editeur.

Hydrocarbures.

1100 Généralités.

1110 Carbures saturés.

1120 Carbures non-saturés à chaîne ouverte.

1130 Carbures benzéniques.

1140 Carbures hydrobenzéniques. Carbures cycliques autres que les carbures benzéniques (terpènes, etc.).

.1150 Carbures non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée (excepté 1100 et 1110) en groupes de même espèce—isologues—dans chacun desquels les composés entreront dans l'ordre des homologues.

Les dérivés halogénés et les dérivés de substitution analogues

doivent être classés avec l'hydrocarbure correspondant.

En préparant les fiches de 1120 à 1150 on indiquera après la lettre d'enregistrement et le numéro classificateur, la formule empirique, ou si c'est possible la formule de structure de l'hydrocarbure. Viendront ensuite le nom de l'hydrocarbure, et dans le cas de produits à substitution, les symboles des groupes substitués Cl, CN, NO₂, etc.

Alcools et éthers.

1200 Genéralités. (Voy. aussi Q 1605).

1210 Alcools saturés.

1220 Alcools non saturés à chaîne ouverte.

1230 Alcools benzéniques.

1240 Alcools hydrobenzéniques. Alcools cycliques autres que les alcools benzéniques.

1250 Alcools non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée en ols, di-ols, tri-ols, etc.; chacun de ceux-ci sera subdivisé à son tour comme les hydrocarbures.

Les dérivés halogénés et les dérivés analogues des alcools, des thiols et des sélénols doivent être classés avec les alcools corre-

spondants.

Les éthers seront classés avec les alcools dont ils dérivent, ainsi que les éthers-sels des acides inorganiques et des acides cyaniques.

Acides.

1300 Généralités. (Voy. aussi Q 1500-1550).

1310 Acides saturés.

1320 Acides non saturés à chaîne ouverte.

1330 Acides benzéniques.

1340 Acides hydrobênzéniques. Acides cycliques autres que les acides benzéniques.

1350 Acides non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée d'après le nombre d'atomes d'oxygène de l'acide, une division ultérieure étant faite comme dans le cas des hydrocarbures desquels on peut considérer que les acides dérivent par remplacement de l'hydrogène par la carboxyle, $\mathrm{SO_3H}$, etc.

La position de l'acide dans les séries isologues sera déduite de la formule empirique. La formule empirique, ou, si c'est possible, la formule de structure, devra suivre le chiffre enregistreur.

Les acides sulfiniques et sulfoniques seront compris parmi les acides dans les subdivisions des acides carboxylés correspondants.

Les dérivés des acides seront autant que possible placés avec leurs acides, tels que les dérivés halogénés et leurs congénères, les oxyacides et des aminoacides, les acides aldéhydes, les acidescétones, les éther-sels, les chlorures d'acides, les acides-amides, les anhydrides, etc.

Aldéhydes.

1400 Généralités.1410 Aldéhydes saturés.

1420 Aldéhydes non saturés à chaîne ouverte.

1430 Aldéhydes benzéniques.

1440 Aldéhydes hydrobenzéniques. Aldéhydes cycliques autres que les aldéhydes benzéniques.

1450 Aldéhydes non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'atomes d'oxygène contenus dans l'aldéhyde, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Cétones.

1500 Généralités.

1510 Cétones saturées.

1520 Cétones non saturées à chaîne ouverte.

1530 Cétones benzéniques.

1540 Cétones hydrobenzéniques. Cétones cycliques autres que les cétones benzéniques.

1550 Cétones non classées.

Chacune de ces divisions sera subdivisée suivant le nombre d'atomes d'oxygène renfermés dans la cétone, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Composés aminés.

1600 Généralités.

1610 Dérivés aminés des carbures saturés.

1620 Dérivés aminés des carbures non saturés à chaîne ouverte.

1630 Dérivés aminés des carbures benzéniques.

1640 Dérivés aminés des carbures hydrobenzéniques et des carbures cycliques.

1650 Composés aminés non classés.

1660 Imides, imido-éthers, etc.

Chacune de ces divisions 1610-1640 sera subdivisée en dérivés monaminés- diaminés, etc., qui seront classés comme dans les autres séries.

Les dérivés de l'hydroxylamine constitueront une sous-section des dérivés monaminés; les dérivés de l'hydrazine, les amidines, les amidoximes une sous-section des dérivés diaminés; et les diazomides (N³H) une sous-section des dérivés triaminés.

Les amines secondaires et tertiaires seront classées avec les

amines primaires, desquelles elles sont dérivées.

Les dérivés de l'ammonium seront classés avec les dérivés aminés correspondants.

Composés azoïques.

· 1700 Généralités.

1710 Azoïques à chaîne ouverte.

1720 Azorques à chaîne fermée.

1730 Diazoïques à chaîne ouverte. 1740 Diazoïques à chaîne fermée.

1750 Composés azoïques non classés.

Les hydrazoïques et les oxyazoïques seront classés avec les dérivés azoïques correspondants.

Tous les composés renfermant le groupement azorque (ex. les bis diazorques, etc.) seront classés dans cette section.

Dans les divisions de 1700 à 1750 il faudra donner les formules empiriques des composés.

19 **D**

Hydrates de carbone—Glucosides—Résines.

1800 Généralités. (Voy. aussi Q 1400-1440).

1810 Monosaccharides.

1820 Disaccharides.

1830 Trisaccharides.

1840 Hydrates de carbone autres que les mono-di- et trisaccharides.

1850 Glucosides. (Voy. aussi Q 9135).

1860 Résines. Composés neutres non classés.

Les composés classés sous les Nos. 1810, 1820, 1830 seront subdivisés suivant le nombre d'atomes d'oxygène qu'ils contiennent, et toutes les fois qu'il sera nécessaire on fera de nouvelles subdivisions comme dans les autres séries.

Les composés classés sous les Nos. 1840, 1850, et 1860 seront placés par ordre alphabétique.

Cycles mixtes.

1900	Généra	alités.	
1910	Cycles	contenan	nt de l'oxygèn e.
1920	:,	,,	du soufre (cu Se ou Te)
1930	,,	,,	de l'azote (ou P).
1940	21	,,	plusieurs éléments outre le carbone.
1950	17	non clas	sés.

Les cycles autres que les hydrocarbures formés par l'intervention d'un ou de plusieurs éléments multivalents autres que le carbone seront classés dans ce groupe, ex: pyrone, thiophène, pyridine, pipéridine, pyrazol, acide urique, acide cyanurique, etc.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'éléments multivalents, autres que le carbone, contenus dans les composés.

2000 Composés organo-métalliques et composés analogues.

Tous les composés des radicaux d'hydrocarbures avec des éléments autres que les halogènes, l'oxygène, le soufre, le selénium, et l'azote seront placés dans cette section dans l'ordre alphabétique des éléments dominants. Pour chaque élément l'ordre d'arrangement sera comme dans les autres séries.

Alcaloïdes.

3000 Généralites.

3010 Alcaloïdes tirés des végétaux. (Voy. aussi Q 9130).

3020 Alcaloïdes tirés des animaux. (Voy. aussi Q 8485).

Dans le No. 3010 on donnera une liste des alcaloïdes des végétaux avec le nom latin des plantes dont ils ont été extraits, classes dans l'ordre alphabétique des noms de plantes.

Dans 3010 et 3020 les alcaloïdes seront classés par ordre

alphabétique.

(p-1070)

Substances protéïques.

4000 Généralités.

4010 Substances protéïques du règne animal. (Voy. aussi Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Substance protéïques du règne végétal.

Les articles placés dans ces deux groupes seront classés par ordre alphabétique.

Matières colorantes ou colorées.

5000 Généralités.

5010 Matières colorées non employées en teinture.

5020 Matières tinctoriales.

Ces divisions seront subdivisées—5010 en hydrocarbures (colorés), alcools (colorés), cétones (colorées), etc.; 5020 en colorants azoïques, colorants dérivés du triphenylméthane, dérivés de l'anthracène, matières colorantes d'origine végétale, matières colorantes non classées, etc.; dans chacune de ces subdivisions les articles seront classés par ordre alphabétique.

5500 Opérations de chimie organique.

Les articles seront classés dans cette division sous des rubriques telles que dissolution et solvants, distillation, etc., oxydation, nitration, acétylation, hydrolyse, etc., etc.

Chimie analytique.

6000 Généralités.

6100 Spécification des éléments. 6150 Spécification des composés.

6200 Détermination quantitative des éléments. 6300 Détermination quantitative des composés.

6400 Analyse des gaz. 6500 Analyse appliquée.

Tous les articles d'un caractère général se rapportant aux appareils, au méthodes, etc., etc., doivent être classés dans la

division 6000 sous des rubriques appropriées.

La division 6200 comprendra tous les articles relatifs à la détermination quantitative des éléments dans leurs composés et leurs mélanges, sauf les déterminations de poids atomiques. Les articles seront classes en sections distinguées par les symboles des éléments employés comme symboles d'enregistrement.

La division 6300 comprendra tous les articles se rapportant à la détermination quantitative des composés, ex., alcaloïdes, hydrates de carbone, etc., y compris celle des radicaux composés tels que l'acétyl dans les acétates, le méthyle dans les éthers, etc., mais à l'exclusion des gaz. Les articles devront être classés par sections, distinguées en employant comme symboles classificateurs les symboles des éléments deminants dans les combinaisons, ou dans le cas des composés organiques les symboles des groupes auxquels ils appartiennent. Si c'est nécessaire, les méthodes gravimétrique, volumétrique, électrolytique, physique, etc., seront distinguées par des lettres telles que g, v, etc.

La division 6500 comprendra tous les articles relatifs à l'analyse des matières complexes, telles que drogues, aliments, échantillons de sels, eaux et produits industriels en général, classés sous des rubriques appropriées. (Pour l'analyse des minéraux et des roches, voy. aussi G 32, 87).

Chimie théorique et physique.

- 7000 Généralités.
- 7050 Conditions et lois des réactions chimiques.
- 7100 Propriétés de masse.
- 7150 Propriétés mécaniques.
- 7200 Propriétés thermiques.
- 7250 Propriétés électriques et magnétiques.
- 7300 Propriétés optiques.
- 7350 Photo-chimie.

Les articles dans ces sections seront placés sous des rubriques

appropriées,

La section 7000 comprendra en général les théories sur l'energétique, l'entropie, la philosophie et la théorie de la connaissance, aussi bien que tous les articles d'un caractère général relatifs à des sujets tels que la constitution de la matière, les hypothèses moléculaires et atomiques, la classification des éléments et des composés, la loi de périodicité, etc., allotropie (y comprises toutes les formes de l'isomérie, voy. aussi G 500-540), structure et relations réciproques des gaz, liquides et solides, etc. (Voy. aussi C, Physique).

La section 7100 comprendra tous les articles concernant les poids atomiques et moléculaires, la densité des gaz, des liquides et des solides (voy. aussi B 0140; C 1850), le volume moléculaire

et atomique et la cristallographie.

La section 7150 comprendra tous les articles relatifs au mouvement, à la diffusion, à la solubilité, à la cohésion, à la tension superficielle (voy. aussi C 0300), et à la viscosité. (Voy. aussi B 2540).

La section 7200 comprendra les articles concernant la combustion et la flamme, la dissociation, la thermo-chimie, les points de fusion et d'ébullition (voy. aussi C 1810, 1840), la chaleur spécifique et la chaleur latente (voy. aussi C 1620, 1640, 1820), ainsi que les opérations faites dans le four électrique.

La section 7250 comprendra les articles relatifs à l'électrolyse et qui ne sont pas mentionnés sous la rubrique de l'analyse.

(Voy. aussi C 6200-6250 et (magnétique) C 6650).

Chimie physiologique.

- 8000 Généralités. (Voy. aussi Q 1010-1085).
- 8010 Enzymes. (Voy. aussi Q 1200–1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentation. (Voy. aussi L 5000; M 3100; R 1820).
- 8030 Métabolisme végétal.
- 8040 Métabolisme animal. (Voy. aussi Q 7900).
- 8050 Changements pathologiques—immunité.

Les articles compris sous ces rubriques doivent être limités aux notes et mémoires sur les sujets ci-dessus mentionnés d'un caractère spécialement chimique.

TABLE DES MATIÈRES

POUR LA

C H I M I E. (D)

Acétylation	5500	Azote		0490
Acides aldéhydes, voy. Acides.		Barvum		0170
— benzéniques	1330	Beryllium (Glucinium)		0180
- cétones, roy. Acides.		Bibliographies		0030
cycliques	1340	Biographie		0010
- inorganiques (qui contien-		Bismuth		0190
nent de l'oxygène), voy.		Bore		0160
leur élément caractéris-		Bromates, voy. le Métal.		
tique.		Brome		0200
— non classés	1350	Cadmium		0230
— non saturés	1320	Cæsium		0280
- organiques	1300	Calcium		0220
saturés	1310	Carbohydrates		1800
sulfoniques, roy. Acides.		Carbone		0210
Alcaloīdes	3000	Carbures saturés		1110
- tirés des végétaux	3010	Cerium		0240
Alcools	1200	Cétones		1500
— benzéniques	1230	benzéniques		1530
cycliques	1240	cycliques		1540
non classés	1250	— non classées		1550
— non saturés	1220	non saturées à chaine ou	verte	1520
saturés	1220	saturées		1510
Allotropie	7000	Chaleur latente		7200
Aluminium	0120	— spécifique		7200
Amides des acides, voy. Acides.		Chimie analytique		(000)
Amidines, voy. Amines.		organique		55.00
Amidoximes, voy. Amines.		pathologique		8050
Amines	1600	physiologique		8000
— benzéniques	1630	physique		7000
- eveliques	1640	Chlorates, roy. le Métal.		
— non classées.	1650	Chlorures d'acides, voy. Acid	es.	
— non saturées	1620	Chlore		0250
— saturées	1620	Chlorites, voy. le Métal.		
Analyse appliquée	6500	Chlorures d'acides, voy. Acid	es.	
— de l'eau	6500	Classification chimique	0070	, 7000
des gaz	6400	Cobalt		0260
— qualitative	6100	Cohésion		7150
— quantitative	6200	Callactions		0060
Antimoine	0680	Combustion		7200
4 11	9, 6000	Composés azoiques		1700
Applications pratiques Offe	0060	- à chaîne fermée		1720
Argent	0110	à chaîne ouverte		1730
	0130	non classés		1750
	0140	colorants organiques		5000
Arseme	A CALLET	colorante or gandadate		

Composés diazo	viques	à ch	ຄîne		Hydrocarbures 1	on clas	sés		1150
fermée	,19400			1740	non saturés	3			1120
fermée à cha	ine ouv	erte		1730	non saturés				1110
bisazoïques	a rou	Comr	nsés	1100	Hydrozène				0360
azoïques.	,,	Comp	0505		Hydrogène Hydrolyses				5500
- isotronosés	rou A	mine	2		Hydroxydes, vog	, le Mé	tal.		
- isotronosés - organo-mél - oximidés, v - oxyazoïque azoïques.	talliana	e initio	J.	2000	Hypobromites,				
orimidés a	anique	nines	• •	2000	Hypochlorites, a				
OXIMIGUS, 6	e vou	Comr	neás		Umnanhaanhitaa	2021 10	Mistal		
azoïques.	3, 109.	Comp	Joses		Imides Imide imides Imido-éthers Immunité Indium Institutions, Rapports Iodates, voy. le lode	, 109.10	Diction		1660
Conférences				0040	Imido éthers	• •	• •		1660
Conférences Congrès, Rappor	nta da	••		0020	Immunitá	• •	• •		8050
Cours, mappor	. us uc	••		0040	Indium	• •	• •		0400
Cours (Appareils	of orn	ámi an a	(ob se	0020	Institutions	• •	• •		0060
Cristallisation Cristallographie Cuivre Cycles mixtes Densités Diamines, voy. A	erexp	erience	0030	5500	Rapports	a,	• •	• •	0020
Cristallisation	• •	• •	0550,	7100	Todaton way la	Mátal	• •		0020
Cristanographie	• •	• •	• •	0200	Todates, voy. 1e	metai.			0390
Curvre	• •	• •	• •	1000	Iode Iridium Isomérie Krypton	• •			0410
Describée	• •	• •	• •	7100	Transinia	• •		• •	7000
Densites		• •	• •	7100	Isomerie		• •		0430
Diamines, voy. E	imines.				Laboratoires (A	••			
Diazoimides, vo	y. Ami	nes.		0090	Laboratorres (A	gencem	ents de	8)	0910
Dictionnaires	• •		• •	0.200	, Organisat	ion des	• •		
Didyme	• •	• •	• •	0520	Lanthane Lithium Magnésium	• •	• •	• •	0440
Diffusion	• •	• •		7150	Lithium		• •	• •	0450
Discours	• •	• •		0040	Magnesium	1 35/		• •	046
Dissociation		• •		7200	Manganates, vog	y. le Me	tal.		000
Dissolution	• •	• •	0930,	5500	Manuels Matières tinctor		• •	• •	0030
Distillation		• •	0930,	5500	Matières tinctor	rales	• •	• •	5020
Ebullition (Poir	its d')	• •		7200	Mercure		• •	• •	0390
Electrolyse		0930,	5500,	7250	Métabolisme an	imal	• •		8040
Diamines, voy. A Diazoïmides, vo, Dietionnaires Didyme Diffusion Dissociation Dissociation Dissolution Distillation Ebullition (Poir Electrolyse Eléments Enseignement Enzymes Erbium Etain Ethers, voy. les	• •			0100	Mercure Métabolisme an végétal Molybdène Néodyme, voy.	• •	• •	• •	8030
Enseignement	• •			0050	Molybdène		• •	• •	048
Enzymes				8010	Néodyme, voy.	Didyme	÷.		
Erbium				0300	Néon			• •	053
Etain				0720	Nickel	• •		• •	0540
Ethers, voy. les	alcool	ls don	t ils		Niobium	• •			051
dérivent.					Néon Nickel Niobium Nitrates, voy. le	Métal.			
Ether-sels, voy.	Acides				Nitration Nitrites, voy. le				550
Fer . Fermentation Flamme . Fluor . Four, Opération — électrique.				0320	Nitrites, voy. le	Métal.			
Fermentation				8020	Nomenclature				0070
Flamme				7200	Or				0150
Fluor				0310	Nomenclature Or Osmium				056
Four, Opération	sau		0930,	5500	Oxyacides, voy.	Acides.			
électrique,	Opérat	ions f	aites		Oxygène				0550
dans le				7200	Oxyacides, voy. Oxygène Oxydation Oxydes des ra		(0930,	, 550
Fusion (Points	de)			7200	Oxydes des ra	dicaux	d'acid	les,	
Gadolinium				0340					
Gallium				0330	voy. Acid	e élémei	ıt.		
Germanium				0350	Palladium				0596
Glucinium				0180	Perchlorates, vo				
Glucoses				1810	Périodicité (Loi				7000
Glucosides				1850	Permanganates,				
Halogènes	• •	• •	• •	0250	Philosophie				000
Hálium	• •	• •	• •	0370	Phoenhutes rou	le Mé	ta l		
dans le Fusion (Points of Gadolinium Gallium Germanium Glucinium Glucoses Glucosides Halogènes Hélium Hydrates de can Hydrazines, vo aminés et les of ans services .	• •	• •		0010	Phosphore	. IC MIC			057
Hydrates do co-	hora	• •	• •	1800	Photochimic	• •			735
Hydraces de cal	none	0000	20060	1000	Pinéridine	• •		• •	193
aminos et les	y. 168	60 030	iones		Platine	• •	• •	• •	061
aminés et les	эошров	es azo	iques.	1100	Poide atomique		• •		710
Hydrocarbures benzénique cycliques	• •	• •		1120	Phosphore Photo-chimie Pipéridine Platine Poids atomiques —— moléculain Potassium	ne e	• •	• •	710
benzenique	28	• •		11.40	Potossium	.03			042
cycliques				11.40	rotassium				0.42

Praséodym e		0600	Sulfites, voy. le Métal		
		7250	Tables		 0039
4.4		7250	Tantale		 0740
46.		7150	Tellure		 0760
		7300	Tension superficielle		 7150
		7200	Terbium		 0570
		0620	Terpènes		 1140
Réduction	0930	, 5500	Thallium		 0790
Résines		1860	Théorie atomique		 7000
Rhodium		0640	Thermo-chimie		 7200
20 3 1 7 1		0630	Thiocarbonates, voy.	le Métal.	
Ruthénium		0650	Thionates, voy. le Mé	tal.	
Samarium		0670	Thiophène		 1920
Scandium		0690	Thiosulfates, voy. le	Métal.	
		0700	Thorium		 0770
Sels, voy. le Métal.			Thulium		 0800
Silicates, voy. le Métal.			Titane		 0780
		0710	Traités généraux		 0030
Sociétés (Rapports de)		0020	Tungstène		 0840
Sodium		0500	Uranium		 0810
Solubilité		7150	Vanadium		 0820
Solvants	0936	, 5500	Victorium		 0830
Soufre		0660	Viscosité		 7150
Strontium		0730	Volume atomique		 7100
Structure et relations ré	ciproques		moléculaire		 7100
des gaz etc		7000	Wolfram		 0840
Sublimation		, 5500	Xénon		 0850
Sucres		1800	Ytterbium		 0870
Saccharose		1820	Yttrium		 0860
Sulfates, voy. le Métal.			Zine		 0880
Sulfhydrates, roy. le M			Zirconium		 0890
Sulures, voy. le Métal.					

Internationaler Katalog der naturwissenschaftlichen Litteratur.

(D.) CHEMIE.

0000 Philosophie.

0010 Geschichte. Biographien.

0020 Periodica. Berichte von Instituten, Gesellschaften, Congressen etc.

0030 Allgemeine Abhandlungen, Lehrbücher, Wörterbücher, Bibliographien, Tabellen.

0040 Festreden, Vorträge.

0050 Pädagogische Litteratur.

0060 Institute, Sammlungen. Wirthschaftliches und Organisatorisches.

0070 Nomenclatur.

Chemie der Elemente (unorganische Chemie).

0100 Allgemeines.

In diese Abtheilung sind alle specifisch chemischen und, falls es angezeigt erscheint, auch andere Abhandlungen aufzunehmen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen, mit Ausnahme des Kohlenstoffs beziehen. Im Falle des Kohlenstoffs sind nur diejenigen Abhandlungen hier unterzubringen, welche von dem Element selbst, oder von solchen Verbindungen desselben handeln, die nicht als Abkömmlinge von Kohlenwasserstoffen anzusehen sind.

Die Elemente sind alphabetisch nach ihren Symbolen anzuordnen, und von 0110 an, wie im Folgenden augegeben, zu numeriren. Dabei ist jeder Nummer das betreffende Symbol anzuhängen:—

				0
0110 (Ag)) Silber.	0510	(N b)	Niob.
	Aluminium.			Neodym.
0130 (Ar)	Argon.			Neon.
0140 (As)	Arsenik.	0540	(Ni)	Nickel.
0150 (Au				Sauerstoff.
0160 (B)	Bor.	0560	(Os)	Osmium.
0170 (Ba)) Barium.	0570	(\mathbf{P})	Phosphor. Blei. Palladium.
0180 (Be)) Beryllium.	0580	$(\mathbf{P}\mathbf{b})$	Blei.
0190 (Bi)	Wismuth.	0590	(\mathbf{Pd})	Palladium.
$0200 \; (Br)$		0600	(\mathbf{Pr})	Praseodym.
0210 (C)	Kohlenstoff.	0610	(Pt)	Platin.
0220 (Ca) Calcium.	0620	•	Radium.
0230 (Cd)) Cadmium.	0630	(\mathbf{Rb})	Rubidium.
0240 (C e)		0640	(\mathbf{Rh})	Rhodium.
0250 (C1)		0650	(Ru)	Ruthenium.
0260 (Co)) Kobalt.	0660	(\mathbf{S})	Schwefel.
0270 (Cr)		0670	(Sa)	Samarium.
$0280 \; (Cs)$		0680	(Sb)	Antimon.
0290 (Cu)) Kupfer.	0690	(Sc)	Scandium.
0300 (Er)				Selen.
0310 (F)	Fluor.	0710	(Si)	Silicium.
0320 (F 'e)	Eisen.	0720	(Sn)	Zinn.
0330 (Ga		0730	(Sr)	Strontium.
) Gadolinium.	0740	(\mathbf{Ta})	Tantal.
) Germanium.	0750	$(\mathbf{T}b)$	Terbium.
$0360 \; (\mathbf{H})$	Wasserstoff.	0760	(T e)	Tellurium.
0370 (He) Helium.	0770	(\mathbf{Th})	Thorium.
0380 (H g) Quecksilber.	0780	(Ti)	Titan.
$0390 \ (\mathbf{I})$	Iod. Indium.	0790	$(\mathbf{T}l)$	Thallium.
		0800	$(\mathbf{T}\mathbf{u})$	Thallium. Thulium. Uran.
	Iridium.	0810	(\mathbf{Ur})	Uran.
	Kalium.	0820	(Va)	Vanadium.
$0430 \ (Kr)$	Krypton.			Victorium.
$0440 \; (La)$) Lanthan.	0840	(\mathbf{W})	Wolfram.
0450 (Li)	Lithium.	0850	(\mathbf{X})	Xenon.
0460 (M g) Magnesium.	0860	$(\mathbf{Y}\mathbf{r})$	Yttrium. Ytterbium.
0470 (M n		0870	$(\mathbf{Y}\mathbf{t})$	Ytterbium.
) Molybdän.		$(\mathbf{Z}\mathbf{n})$	
$0490 \ (N)$	Stickstoff.	0890	(\mathbf{Zr})	Zirkon.

Alle Eintragungen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen beziehen, oder die nicht bei einem bestimmten bekannten Elemente untergebracht werden können, sind unter 0100 einzuordnen.

0500 (Na) Natrium.

Eintragungen, die sich auf die Halogene im Ganzen beziehen, sind in Abtheilung 0250 unter "Halogene" einzuordnen.

In der jedem Element entsprechenden bezifferten Abtheilung sind für die Eintragungen in folgender Weise weitere Unterabtheilungen zu bilden:—

- (a) Alle Eintragungen, die sich auf das Element selbst beziehen oder allgemeinen Charakters sind, kommen unmittelbar unter die Nummer.
- (b) Saize sind unter der Ordnungsnummer ihres Metalls, und Verbindungen im Allgemeinen unter derjenigen ihres charakteristischsten Bestandtheils einzuordnen.
 - Der Ordnungsnummer muss unmittelbar das Symbol des charakteristischen Elementes folgen und diesem dasjenige des oder der übrigen Elemente. Wo es sich nur um eine einzelne Verbindung handelt, kann hinter der Ordnungsnummer die Formel angegeben werden.
 - So würden nach jedem Metall dessen Verbindungen mit den Elementen: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, in eben dieser Reihenfolge im Kataloge erscheinen, indem diese und etwaige andere Elemente nach der Ordnung der vorstehenden Tabelle genommen werden.
- (c) Eintragungen, die sich auf Hydroxyde, Sauerstoff-Säuren und -Salze beziehen, sind bei dem Oxyd einzuordnen; die entsprechenden Schwefelverbindungen bei dem Sulfid.
 - So würden bei 0420 KO unter andern die folgenden Kaliumverbindungen einzuordnen sein: Oxyde, Hydroxyd, Nitrat, Nitrit, Hypophosphit, Phosphat, Hypochlorit, Hypobromit. Chlorit, Chlorat, Perchlorat, Bromat, Iodat, Sulfit, Sulfat, Silicat, Manganat, Permanganat etc.
 - Unter 0420 KS würde jede Schwefelverbindung einzuordnen sein, die als Product einer Substitution von Schwefel an Stelle eines oder mehrerer Atome Sauerstoff aufgefasst werden kann, wie z. B. Sulfid, Sulfhydride, Thiocarbonate, Dithiocarbonate, Trithiocarbonate, Thiosulfate, Thionate, Thioarsenite etc.
- (d) In den einzelnen Unterabtheilungen können die Eintragungen etwa in folgender Weise angeordnet werden:—
 - (α) Geschichte oder Ursprung der betreffenden Substanz.
 - (β) Ihre physikalischen Eigenschaften.
 - (γ) Ihre Darstellung oder Fabrikation.
 - (δ) Ihre Structur oder Erörterungen theoretischer Natur.
 - (ε) Ihre Reactionen oder Verwendung.
 - (¿) Ihre Verbindungen.

In der Regel wird es unnöthig sein, eine auf irgend welche Substanz bezügliche Eintragung bei allen diesen Unterabtheilungen α — ζ zu wiederholen. Es wird vielmehr genügen, wenn man die betreffende Eintragung in eine dieser Abtheilungen (z. B. in β) aufnimmt, und ihr am Schluss die Buchstaben γ , δ etc. anfügt, sobald wichtige, in diese Abtheilungen fallende Angaben in ihr enthalten sind.

Laboratoriums-Technik.

0900 Allgemeines.

0910 Baupläne, Einrichtungen, Hülfsmittel, Apparate.

0920 Vorlesungsapparate und Experimente.

0930 Arbeitsmethoden in der anorganischen Chemie.

In 0930 sind den Eintragungen Ueberschriften zu geben, wie: Lösung und Lösungsmittel, Krystallisation, Destillation, Sublimation. Reduction durch Wasserstoff etc., Oxydation, Elektrolyse, Schmelzofen-Operationen etc., und diese sind alphabetisch zu ordnen.

Organische (Kohlenstoff-) Chemie.

1000 Allgemeines.

Alle Eintragungen, die sich auf den Gegenstand allgemein beziehen, sind in diese Abtheilung 1000 einzuordnen, mit Ausnahme der auf den Kohlenstoff selbst oder solche seiner Verbindungen bezüglichen, welche gewöhnlich nicht als Derivate von Kohlenwasserstoffen aufgefasst werden.

Substitutionsproducte der in den nummerirten Abtheilungen einbegriffenen Verbindungen, insbesondere Halogenderivate und verwandte, durch Einführung einwerthiger Radikale gebildete Substanzen, sind so weit als möglich unter denjenigen Verbindungen aufzuführen, von denen sie hergeleitet sind.

Die Eintragungen unter dem Namen einer Substanz können, wenn nöthig, in der für anorganische Substanzen vorgesehenen Weise weiter

eingetheilt werden.

Ist der Name einer Verbindung nicht eindeutig oder nicht geeignet, die Constitution erkennen zu lassen, so ist es erwünscht, wenn beim Ausschreiben der Zettel die Structurformel hinzugefügt wird.

Das soll hauptsächlich für den Herausgeber eine Hülfe sein.

Kohlenwasserstoffe.

1100 Allgemeines. 1110 Paraffine.

1120 Ungesättigte Kohlenwasserstoffe mit offener Kette.

1130 Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe.

1140 Reducirte Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe. Ring-Kohlenwasserstoffe, die nicht zur Benzolreihe gehören (Terpene etc.).

1150 Unklassifizirte Kohlenwasserstoffe.

Jede dieser Abtheilungen, ausgenommen 1100 und 1110, ist weiter in isologe Gruppen einzutheilen, und in diesen sind die Verbindungen nach der homologen Reihe anzuordnen.

Halogen- und andere Substitutions-Producte sind unter dem

entsprechenden Kohlenwasserstoff einzuordnen.

Beim Ausschreiben der Zettel für die Abtheilungen 1120 bis 1150 ist nach dem Ordnungsbuchstaben und der Ordnungsnummer die empirische, oder, wenn möglich, die Structurformel des Kohlenwasserstoffes anzugeben. Dann soll der Name folgen, und, falls es sich um ein Substitutionsproduct handelt, die Symbole der substituirenden Gruppen, Cl, CN, NO, etc.

Alkohole und Aether.

- 1200 Allgemeines. (Siehe auch () 1605).
- 1210 Paraffinalkohole.
- 1220 Ungesättigte Alkohoie mit offener Kette.
- 1230 Alkohole der Benzolreihe.
- 1240 Reducirte Alkohole der Benzolreihe. Ring-Alkohole, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1250 Unklassifizirte Alkohole.

Jeder dieser Abschnitte ist zu theilen in Ols, Di-ols, Tri-ols etc., für welche weitere Unterabtheilungen ebenso zu bilden sind, wie be den Kohlenwasserstoffen.

. Halogen- und verwandte Derivate von Alkoholen, Thiolen, Selenolen etc. sind bei dem entsprechenden Alkohol einzuordnen.

Aether sind bei den Alkoholen einzuordnen, von deneu sie abgeleitet sind; ebenso Ester anorganischer Säuren und solche der Cyansäuren.

Säuren.

- 1300 Allgemeines. (Siehe auch Q 1500-1550).
- 1310 Säuren der Paraffinreihe.
- 1320 Ungesättigte Säuren mit offener Kette.
- 1340 Reducirte Säuren der Benzolreihe. Ring-Säuren, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1350 Unklassifizirte Säuren.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Säure enthaltenen Sauerstoffatome. Eine noch weitergehende Unterabtheilung ist dann in derselben Weise wie bei den Kohlenwasserstoffen durchzuführen, von denen die Säuren auf dem Wege der Substitution des Wasserstoffes durch Carboxyl abgeleitet werden können.

Die Stellung der Säure in der isologen Reihe ist nach der empirischen Formel zu bestimmen. Die empirische oder, wenn möglich, die Structurformel muss der Ordnungsnummer folgen. Sulfin-Säuren und Sulfon-Säuren sind unter Säuren einzubegreifen und in den Abtheilungen der entsprechenden Carboxyl-Säuren einzuordnen.

Derivate von Säuren sind so weit als möglich unter Säuren einzuordnen, z. B. Halogen- und verwandte Derivate, Hydroxyl- und Amino-Säuren, Ester, Säure-Chloride, Säure-Amide, Oxyde etc.

Aldehyde.

1400 Allgemeines.

1410 Aldehyde der Paraffinreihe.

1420 Ungesättigte Aldehyde mit offener Kette.

1430 Aldehyde der Benzolreihe.

- 1440 Reducirte Aldehyde der Benzolreihe und Ring-Aldehyde, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1450 Unklassifizirte Aldehyde.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in dem Aldehyd enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Ketone.

1500 Allgemeines.

1510 Ketone der Paraffinreihe.

1520 Ungesättigte Ketone mit offener Kette.

1530 Ketone der Benzolreihe.

1540 Reducirte Ketone der Benzolreihe und Ring-Ketone, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1550 Unklassifizirte Ketone.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Keton-Verbindung enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Amino-Verbindungen.

1600 Allgemeines.

1610 Amino-Paraffine.

1620 Amino-Derivate von ungesättigten Kohlenwasserstoffen mit offener Kette.

1630 Amino-Derivate von Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe.

1640 Amino-Derivate von reducirten Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe und Ring-Kohlenwasserstoffen, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1650 Unklassifizirte Amino-Verbindungen.

1660 Imide, Imido-Aether etc.

Jede der Abtheilungen 1610–1640 ist weiter einzutheilen in Monamino-, Diamino- etc. -Derivate, und die sind so anzuordnen, wie

in den übrigen Reihen.

Hydroxylamin-Derivate sollen eine Unterabtheilung der Monamino-, Hydrazin-Derivate, Amidine und Amidoxime eine solche der Diamino- und endlich Diazoimid (N_3II) -Derivate eine Unterabtheilung der Triamino-Derivate bilden.

Secundare und tertiare Amine sind unter den primaren Aminen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind. Ammonium-Derivate sind unter

den entsprechenden Amino-Derivaten einzuordnen.

Azo-Verbindungen.

1700 Allgemeines.

1710 Azo-Verbindungen (offene Kette).

1720 ,, (geschlossene Kette).

1730 Diazo-Verbindungen (offene Kette).

1740 , (geschlossene Kette).

1750 Unklassifizirte Azo-Verbindungen.

Hydrazo- und Oxyazo-Verbindungen sind unter den entsprechenden Azo-Derivaten einzuordnen.

Alle Verbindungen, die die Azo-Gruppe enthalten (wie Disazo etc.),

sind in diesem Abschnitt einzuordnen.

In den Abtheilungen 1700-1750 müssen die empirischen Formeln der Verbindungen angegeben werden.

Kohlehydrate; Glucoside; Harze.

(Siehe auch Q 1400-1440.)

- 1800 Allgemeines.
- 1810 Monosaccharide.
- 1820 Disaccharide.
- 1830 Trisaccharide.
- 1840 Kohlehydrate, die nicht zu den Mono-, Di- und Trisacchariden gehören.
- 1850 Glucoside. (Siehe auch Q 9135).
- 1860 Harze. Unklassifizirte neutrale Verbindungen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1810, 1820, 1830 gehören, sind weiter einzutheilen nach der Anzahl der Sauerstoff-Atome, die sie enthalten. Noch weiter gehende Unterabtheilungen sind, wenn nöthig, ebenso anzulegen, wie in den anderen Reihen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1840, 1850 und 1860

gehören, sind alphabetisch anzuordnen.

Heterocyklische Verbindungen.

1900 Allgemeines.

1910 Cyklische Verbindungen, die Sauerstoff enthalten.

1920 ,, ,, Schwefel (oder Se oder Te) enthalten.

1930 , , Stickstoff (oder P) enthalten.

1940 Cyklische Verbindungen, die mehrere Elemente ausser Kohlenstoff enthalten.

1950 Unklassificirte cyklische Verbindungen.

In dieser Gruppe sind solche, von Kohlenwasserstoffen verschiedene cyklische Verbindungen unterzubringen, die durch die Einreihung eines oder mehrerer von Kohlenstoff verschiedener mehrwerthiger Elemente gebildet werden, z. B. Pyrone, Thiophen, Pyridin, Piperidin, Pyrazol, Harnsäure, Cyanursäure etc.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter zu theilen nach der Anzahl der von Kohlenstoff verschiedenen mehrwerthigen Elemente, die in der

Verbindung vorhanden sind.

2000 Metall-organische und verwandte Verbindungen.

In diesen Abschnitt gehören alle Verbindungen von Kohlenwasserstoffradikalen mit andern Elementen, ausgenommen Halogene, Sauerstoff, Schwefel, Selen und Stickstoff. Sie sind hier alphabetisch nach dem Symbol des dominirenden Elementes anzuordnen. Die weitere Eintheilung unter jedem Element erfolgt, wie in den andern Reihen.

Alkaloide.

3006	Allgemeines.			
3010	Alkaloide, die	von	Pflanzen stammen.	(Siehe auch Q 9130).
3020	11 11	11	Thieren ,,	(Siehe auch Q 8485).

In 3010 ist eine Liste der Pflanzenalkaloide zu geben unter Beifügung des lateinischen Namens der Pflanzen, von denen sie gewonnen sind. Diese Liste ist alphabetisch nach den Pflanzennamen zu ordnen.

In 3010 und 3020 sind die Alkaloide alphabetisch anzuordnen.

Proteide.

(Siehe auch Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140.)

4000 Allgemeines.

4010 Animalische Proteide. 4020 Vegetabilische Proteide.

Die Eintragungen in diesen beiden Gruppen sind alphabetisch anzuordnen.

Gefärbte Verbindungen.

5000 Allgemeines.

5010 Gefärbte Substanzen, die keine Farbstoffe sind.

5020 Farbstoffe.

Diese Abtheilungen sind folgendermassen weiter zu theilen:-

5010 in Kohlenwasserstoffe (gefärbt), Alkohole (gefärbt), **Ke**tone (gefärbt) etc.

5020 in Azo-Farbstoffe, Triphenylmethan-Farbstoffe, Anthracen-Farbstoffe, Farbstoffe vegetabilischen Ursprungs, unklassifizirte Farbstoffe etc.

In jeder dieser Unterabtheilungen sind die Eintragungen alphabetisch anzuordnen.

5500 Arbeitsmethoden in der organischen Chemie.

In dieser Abtheilung sind die Eintragungen unter Ueberschriften, wie Lösung und Lösungsmittel, Destillation etc., Oxydation, Nitrirung, Acetylisirung, Hydrolyse etc. etc. anzuordnen.

D

Analytische Chemie.

6000 Allgemeines.

6100 Qualitative Bestimmung von Elementen.

6150 Qualitative Bestimmung von Verbindungen. 6200 Quantitative Bestimmung von Elementen.

6300 Quantitative Bestimmung von Verbindungen.

6400 Gas-Analyse.

6500 Angewandte Analyse.

Alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Apparate, Methoden etc. etc. beziehen, sind unter passenden Ueberschriften in

Abtheilung 6000 einzuordnen.

Abtheilung 6200 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung einzelner chemischer Elemente in ihren Verbindungen und in Mischungen beziehen, ausgenommen Atomgewichtsbestimmungen. Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die nach den Symbolen der Elemente, welche dabei als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden.

Abtheilung 6300 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung von individuellen Verbindungen beziehen, z. B. von Alkaloiden, Kohlehydraten etc., einschl. zusammengesetzter Radikale, wie z. B. Acetyl in Acetaten, Methyl in Aethern etc., aber mit

Ausschluss der Gase.

Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die durch die Symbole der in den Verbindungen dominirenden Elemente, welche als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden. Bei organischen Verbindungen treten an Stelle derer die Ordnungs-Symbole der Gruppen, zu denen die Verbindungen gehören.

Wenn nöthig, so können noch die verschiedenen Methoden, wie gravimetrische, volumetrische, elektrolytische, physikalische etc.

durch geeignete Buchstaben g, v etc., unterschieden werden.

Abtheilung 6500 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Analyse zusammengesetzter Substanzen beziehen, wie Drogen, Nahrungsmittel, Bodenproben, Wässer und technische Produkte im Allgemeinen; alles angeordnet unter geeigneten signifikanten Ueberschriften.

[Analyse der Mineralien und Felsen siehe auch G 32, 87.]

Theoretische und physikalische Chemie.

7000 Allgemeines.

7050 Bedingungen und Gesetze der chemischen Umsetzung.

7100 Massen-Eigenschaften.

- 7150 Mechanische Eigenschaften.7200 Thermische Eigenschaften.
- 7250 Elektrische und magnetische Eigenschaften.

7300 Optische Eigenschaften.

7350 Photochemie.

Die Eintragungen in diesen Abtheilungen sind unter geeigneten

signifikanten Ueberschriften anzuordnen.

Abtheilung 7000 soll enthalten: Allgemeine Spekulationen über Energetik, Entropie, Philosophie und Erkenntnisstheorie, desgleichen alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Gegenstände beziehen wie Constitution der Materie, Molecular- und Atom-Hypothese, Klassifikation von Elementen und Verbindungen, das periodische Gesetz etc., Allotropie (einschliesslich aller Formen der Isomerie; siehe auch G 500–540) und Struktur, gegenseitige Beziehungen zwischen Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern etc. (Siehe auch C Physik.)

Abtheilung 7100 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Atom- und Moleculargewichte beziehen, auf die Dichten von Gasen. Flüssigkeiten und festen Körpern (siehe auch B 0140; C 1850), auf

Molecular- und Atomvolumen und auf Krystallographie.

Abtheilung 7150 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Bewegungserscheinungen, auf Diffusion, Löslichkeit, Cohäsion, Oberflächenspannung (siehe auch C 0300) und innere Reibung (siehe

auch B 2540, 3650) beziehen.

Abtheilung 7200 soll enthalten: Alle Abhandlungen, die sich auf Verbrennung und Flamme, auf Dissociation, Thermochemie, Schmelzund Siedepunkte (siehe auch C 1810, 1840), specifische und latente Wärmen (siehe auch C 1620, 1640, 1820), Operationen im elektrischen Ofen beziehen.

Abtheilung 7250 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Elektrolyse beziehen, soweit sie nicht unter Analyse gehören. (Siehe

auch C 6200-6250 und (Magnetismus) C 6650.)

Physiologische Chemie.

8000 Allgemeines. (Siehe auch Q 1010–1085.)

8010 Enzyme. (Siehe auch Q 1200-1240; 8335, 9160.)

8020 Fermente. (Siehe auch L 5000; M 3100; R 1820.)

8030 Vegetabilischer Stoffwechsel.

8040 Animalischer Stoffwechsel. (Siehe auch Q 7900.)

8050 Pathologische Veränderungen. Immunität.

Die Eintragungen unter diesen Ueberschriften sind auf Notizen über solche Arbeiten zu beschränken, die die genannten Gegenstände vom specifisch chemischen Standpunkte aus behandeln.

INDEX

ZU

(D.) CHEMIE.

4 7 7 22	4.22								
Abhandlungen,				0030	Institute				, 0060
				5500	Ketone				-1550
Aether				-1250	Kohlehydrate				-1840
Aldehyde				-1450	Kohlenwassers				-1150
Alkaloide				-3020	Krystallisation			0930,	5500
Alkohole			1200	-1250	Laboratoriums	technik		-0900	-0930
Amino-Verbind	ungen		1600	-1660	Lehrbücher				0030
Analytische Che	emie		6000	-6500	Lösung				5500
Arbeitsmethode	\mathbf{n}		0930	, 5500	Metallorganise	ie Verb	indun	gen	200)
Azo-Verbindung	gen		1700	-1750	Nitrirung			0930.	5500
Baupläne für La	aborato	rien		0910	Nomenclatur				0070
Bibliographien				0030	Organisatoriscl	nes			0060
Biographien				0010	Oxyazo-Verbin			1700	-1750
Congresse, Beri		11		0020	Oxydation			0930.	5500
Destillation			0930,	5500	Padagogik				0050
Diazo-Verbindu			1730	-1740	Periodica				0020
				5500	Philosophie				0000
Elemente, Chen				-0890	Photochemie				7350
Enzyme				8010	Physikalische (Themie			-7350
Farbstoffe				5020	Physiologische				-8050
Fermente				8020	Proteide				-4020
				0040	Reduction				5500
				6400	Saccharide				-1840
				0010					-1350
Gesellschaften,				0020	Sammlungen				
				1850	Schmelzofen-O			0930,	
Harze				1860	Stoffwechsel			8030,	
Heterocyklische				1000	Sublimation			0930,	
Treet of Miserio	, 01 011	idding.		-1950	Tabellen			0000,	0030
Hydrazo-Verbin	dinger	n .		-1750	Theoretische C				-7350
Hydrolyse				5500	Vorlesungsappa				0920
Imide				1660	Vorträge				0010
Imido-Aether				1660	Wirthschaftlich				0060
Immunität				8050	Wörterbücher				0030
* III III III III III	• •			0000	** or reconcenter				0000



Catalogo Internazionale della Letteratura Scientifica.

(D.) CHIMICA.

0000	Filosofia

0010 Storia. Biografia.

0020 Periodici. Resoconti d'Istituti, Società, Congressi, ecc.

0030 Trattati generali, Libri di testo, Dizionari, Bibliografie.

0040 Discorsi, Letture.

0050 Pedagogia.

0060 Istituti scientifici, Collezioni, Applicazioni pratiche.

0070 Nomenclatura.

Chimica degli elementi come tali.

0100 Generalità.

Tutto quello che si riferisce specificamente alla chimica degli elementi in generale, eccetto il carbonio, dev'essere collocato sotto questa intestazione. Nel caso del carbonio vi si collocherà soltanto quel che riguarda l'elemento o quei suoi composti (cianogeno ecc.) che non sono siguardati come derivati degl'idrocarburi.

Gli elementi devono essere disposti secondo l'ordine alfabetico dei loro simboli e numerati da 0110 in su, coi loro simboli in corrispondenza

di ciascun numero:

0110 (Ag) Argento.	0500 (Na) Sodio (Natrium),
0120 (Al) Alluminio.	0510 (Nb) Niobium.
0130 (Ar) Argo.	0520 (Nd) Neodimio (Didimio).
0140 (As) Arsenico.	0530 (Ne) Neo.
0150 (Au) Oro (Aurum).	0540 (Ni) Nickel.
0160 (B) Boro.	0540 (Ni) Nickel. 0550 (O) Ossigeno.
0170 (Ba) Bario.	0560 (O s) Osmio.
0180 (Be) Berillio.	0570 (P) Fosforo (Phosphorus).
0190 (Bi) Bismuto.	0580 (Pb) Piombo.
0200 (Br) Bromo.	0590 (Pd) Palladio.
0210 (C) Carbonio.	0600 (Pr) Praseodimo.
0220 (Ca) Calcio.	0610 (Pt) Platino.
0230 (Cd) Cadmio.	0620 Radio.
0240 (Ce) Cerio.	0630 (Rb) Rubidio.
0250 (Cl) Cloro.	0640 (Rh) Rodio.
0260 (Co) Cobalto.	0650 (Ru) Rutenio.
0270 (Cr) Cromo.	0650 (Ru) Rutenio. 0660 (S) Zolfo (<i>Sulphur</i>).
0280 (Cs) Cesio.	0670 (Sa) Samario.
0290 (Cu) Rame (<i>Cuprum</i>).	0680 (Sb) Antimonio (Stibium).
0300 (Er) Erbio.	0690 (Sc) Scandio.
0310 (F) Fluoro.	0700 (Se) Selenio.
0320 (Fe) Ferro.	0710 (Si) Silicio.
0330 (Ga) Gallio.	0720 (Sn) Stagno (Stannum).
0340 (Gd) Gadolinio.	0730 (Sr) Stronzio.
0350 (Ge) Germanio.	0740 (Ta) Tantalio.
0360 (H) Idrogeno (Hydro-	0750 (Tb) Terbio.
genium).	0760 (Te) Tellurio.
0370 (He) Helio.	0770 (Th) Torio.
0380 (Hg) Mercurio (<i>Hydrar</i> -	0780 (Ti) Titanio.
girnm).	0770 (Th) Torio. 0780 (Ti) Titanio. 0790 (Tl) Tallio.
0390 (I) Iodio.	0800 (Tu) Tulio.
0400 (In) Indio.	0810 (Ur) Uranium.
0410 (Ir) Iridio.	0820 (Va) Vanadio.
0420 (K) Potassio (Kalium).	0830 (Vi) Victorio.
0430 (Kr) Kripto.	0830 (Vi) Victorio. 0840 (W) Tungsteno (<i>Wolfram</i>). 0850 (X) Xeno.
0440 (La) Lantanio.	0850 (X) Xeno.
0450 (Li) Litio.	0860 (Yr) Yttrio.
0460 (Mg) Magnesio.	0870 (Yt) Ytterbio.
0470 (Mn) Manganese.	0880 (Zn) Zinco.
0480 (Mo) Molibdeno.	0890 (Zr) Zirconio.

Quello che riguarda gli elementi in generale, e che non può essere specificamente riferito ad alcuno degli elementi noti si collocherà sotto 0100.

0490 (N) Azoto (Nitrogenium).

Le specialità che si riferiscono collettivamente agli alogeni si collocheranno nella divisione 0250 sotto Alogeni.

Le suddivisioni da farsi per qualsiasi elemento in ciascun numero sono le seguenti:

- (a) Quel che riguarda l' elemento in se, o è di carattere generale, verrà immediatamente dopo il numero.
- (b) I sali debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione del metallo e, in generale, i composti debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione dell' elemento più caratteristico che contengono.
 - Il numero di registrazione dev'essere immediatamente seguito dal simbolo dell' elemento caratteristico e poi da quello dell' altro elemento o degli altri elementi. Quando si tratta di un solo composto si deve dare la sua formula dopo il numero di registrazione.
 - Così, dopo ciascun metallo, i suoi composti con i seguenti elementi saranno posti nel Catalogo nell' ordine seguente: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P S, Si, prendendo questi e gli altri elementi nell' ordine, in cui s' incontrano nella tavola precedente.
- (c) Quel che riguarda gli ossidi idrati, gli acidi e i sali ossigenati si collocherà sotto la rubrica ossidi; i corrispondenti composti solforati sotto la rubrica solfuri.
 - Così, sotto la rubica 0420 KO si collocherebbero, fra gli altri, i seguenti composti di potassio; ossidi, idrato, nitrato, nitrito, ipofosfito, fosfato, ipoclorito, ipobromito, clorito, clorato, perclorato, bromato, iodato, solfito, solfato, silicato, manganato, permanganato, ecc.
 - Sotto la rubrica 0420 KS si collocherebbe qualsiasi composto, contenente zolfo, che possa considerarsi derivato per la sostituzione di uno o più atomi d'ossigeno; p. es., solfuro, solfidrati, tiocarbonati, ditiocarbonati, tritiocarbonati, tiosolfati, thionati, tioarseniti, ecc.
- (d) In ogni suddivisione si porrà prima α , quello che riguarda la storia o l' origine della sostanza; in seguito β , quello che riguarda le proprietà fisiche, poi γ , la sua preparazione o manifattura; poi δ , la sua struttura o considerazioni teoriche, poi ϵ , le sue reazioni e l' uso, poi ξ , i suoi composti.

Di regola, non sarà necessario di ripetere in ciascuna di queste sottosezioni $\alpha-\zeta$ l'accenno alla sostanza; può bastare l'accennarla in una di queste (p.e. β) e poi agguingere γ , è ecc., se nel lavoro vi sono cose importanti che vi si riferiscano.

Lavori di Laboratorio.

- 0900 Generalità.
- 0910 Disegni, Forniture, Istrumenti, Apparecchi.
- 0920 Apparecchi di lezione ed esperimenti.
- 0930 Operazioni in chimica inorganica.

Quel che si riferisce a 0930 si noterà sotto le intestazioni—soluzione, solventi, cristallizzazione, distillazione, sublimazione, riduzione con l'idrogeno, ecc., ossidazione, elettrolisi, operazioni in forni—per ordine alfabetico.

Chimica organica (del carbonio).

1000 Generalità.

Tutte le generalità si collocheranno in questa divisione sotto 1000, eccettuate quelle che si riferiscono proprio al carbonio, o a composti comunemente non considerati come derivanti da idrocarburi.

I derivati di sostituzione dei composti contenuti in ciascuna delle divisioni numerate—specialmente i derivati alogenici e simili, formati per la introduzione di radicali monoatomici, si collocheranno, per quanto è possibile, sotto i composti da cui derivano.

Quel che è posto sotto il nome di una sostanza può, se si creda necessario, essere suddiviso nel modo proposto per le sostanze

inorganiche.

Nel preparare le schede, quando il nome del composto è ambiguo o non adatto a suggerire la costituzione, dev'essere aggiunta la formula di costituzione. Ciò soprattutto per rendere più agevole il compito dell' Editore.

Idrocarburi.

1100 Generalità.

1110 Paraffine.

1120 Idrocarburi non saturi a catena aperta.

1130 Idrocarburi benzenoidi.

1140 Idrocarburi benzenoidi ridotti. Idrocarburi ciclici diversi dagli idrocarburi benzenoidi (Terpeni, ecc.).

1150 Idrocarburi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni (eccettuata 1100 e 1110) sarà suddivisa in gruppi isologhi, in ciascuno dei quali si collocheranno i composti nell' ordine dell' omologia.

I derivati alogenici di sostituzione e simili si metteranno sotto il

corrispondente idrocarburo.

Nel preparare le schede per i numeri 1120–1150 dev'essere data la formula empirica o, se è possibile, quella strutturale dell' idrocarburo subito dopo la lettera ed il numero di registrazione. Poi deve seguire il nome dell' idrocarburo e, nel caso dei prodotti di sostituzione, i simboli dei gruppi sostituenti $\mathrm{Cl},\,\mathrm{CN},\,\mathrm{NO}_2,\,\mathrm{ecc}.$

Alcooli ed eteri.

1200 Generalità. (Vedi anche Q 1605).

1210 Alcooli delle paraffine.

1220 Alcooli non saturi a catena aperta.

1230 Alcooli benzenoidi.

1240 Alcooli benzenoidi ridotti.

1250 Alcooli non classificati.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa in alcooli mono-bi-e trivalenti, ecc., e ognuna di quest' altre suddivisa ancora come si è detto per gl' idrocarburi.

I derivati alogenici, e simili, degli alcooli, tioalcooli, selenoalcooli,

ecc., vanno sotto i corrispondenti alcooli.

Gli eteri vanno sotto gli alcooli, da cui derivano, come pure gli eteri salini degli acidi inorganici e dell' acido cianico.

Acidi.

- 1300 Generalità. (Vedi anche Q 1500—1550).
- 1310 Acidi delle paraffine.
- 1320 Acidi delle catene aperte non sature.
- 1330 Acidi benzenoidi.
- 1340 Acidi benzenoidi ridotti. Acidi ciclici diversi dai benzenoidi.
- 1350 Acidi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi d'ossigeno che si trova nell'acido; e un'ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi, dai quali possono riguardarsi come derivanti gli acidi per sostituzione dell'idrogeno col carboossile, SO₃H, ecc.

Dalla formula empirica si dedurrà la posizione dell' acido nelle serie isologhe. Dopo il numero di registrazione si porrà la formula empirica o, se è possibile, quella di struttura.

Gli acidi solfinici e solfonici si porranno sotto la voce acidi, nelle

suddivisioni dei corrispondenti acidi carboossilici.

I derivati degli acidi si porranno, per quanto è possibile, sotto la voce acidi; come ad es. i derivati alogenici e simili, gli ossidril—ed amino acidi, gli acidi aldeidici e chetonici, gli eteri salini, i cloruri acidi, gli acidi amidati, gli ossidi, ecc.

Aldeidi.

- 1400 Generalità.
- 1410 Aldeidi delle paraffine.
- 1420 Aldeidi non sature a catena aperta.
- 1430 Aldeidi benzenoidi.
- 1440 Aldeidi benzenoidi e cicliche, diverse dalle benzenoidi.
- 1450 Aldeidi non classificate.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno che si trovano nell' aldeide; e un' ulteriore suddivisione si farà come per gl' idrocarburi.

Chetoni.

- 1500 Generalitá.
- 1510 Chetoni delle paraffine.
- 1520 Chetoni non saturi a catena aperta.
- 1530 Chetoni benzenoidi.
- 1540 Chetoni benzenoidi ridotti e chetoni ciclici diversi dai benzenoidi.
- 1550 Chetoni non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero datomi di ossigeno contenuto nel composto chetonico, e un' ulteriore divisione si farà come per gl' idrocarburi.

Amino-composti.

1600 Generalità.

1610 Amino-paraffine.

1620 Amino-derivati degl' idrocarburi a catena aperta.

1630 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi.

1640 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi e ciclici ridotti.

1650 Amino-composti non classificati.

1660 Imidi, imido-eteri, ecc.

Ciascuna delle divisioni 1610-1640 dev'essere suddivisa in derivati monoaminici e diaminici, ecc., che si collocheranno come nell' altre serie.

I derivati dell' idrossilammina costituiranno una sottosezione dei monoaminici; i derivati dell' idrazina, le amidine, le amidossime una sottosezione dei diaminici, e i derivati della diazoimide (N_3H) una sottosezione dei triaminici.

Le amine secondarie e terziarie troveranno il lor posto sotto le

amine primarie da cui derivano.

I derivati dell' ammonio troveranno il lor posto sotto i corrispondenti derivati aminici.

Azocomposti.

1700 Generalità.

1710 Azocomposti (catena aperta).

1720 Azocomposti (catena chiusa).

1730 Diazocomposti (catena aperta). 1740 Diazocomposti (catena chiusa).

1750 Azocomposti non classificati.

Gl' idrazocomposti e gli ossiazocomposti saranno collocati sotto i corrispondenti azoderivati.

Tutti i composti contenenti l'azogruppo (cioè, i disazomposti, ecc.)

saranno classificati in questa sezione.

Per i composti delle divisioni 1700 e 1750 debbono essere date le formule empiriche.

Idrati di carbonio; Glucosidi; Resine.

1800 Generalità. (Vedi anche Q 1400-1440).

1810 Monosaccaridi.

1820 Disaccaridi. 1830 Trisaccaridi.

1840 Idrati di carbonio diversi dai mono-di-e trisaccaridi.

1850 Glucosidi. (Vedi anche Q 9135).

1860 Resine. Composti neutri non classificati.

I composti appartenenti alle divisioni 1810, 1820, 1830 debbono essere suddivisi a seconda del numero di atomi di ossigeno che essi contengono e, quando si creda necessario, suddivisi ancora come nelle altre serie.

I composti appartenenti alle divisioni 1840, 1850, 1860 saranno collocati per ordine alfabetico.

Cicloidi misti.

1900 Generalità.

1910 Cicloidi contenenti ossigeno.

1920 Cicloidi contenenti zolfo (o Se o Te).

1930 Cicloidi contenenti azoto (o P).

1940 Cicloidi contenenti più elementi oltre il carbonio.

1950 Cicloidi non classificati.

I composti cicloidi, che non siano idrocarburi, formati cioè con l'interposizione di uno o più elementi polivalenti diversi dal carbonio, devono essere collocati in questo gruppo: p. es. il pirone, il tiofene, la piridina, la piperidina, i pirazoli, l'acido urico, l'acido cianurico, ecc.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa a seconda del numero di elementi polivalenti, diversi dal carbonio, contenuti nel

composto.

2000 Composti organometallici e simili.

Si collocano in questa sezione, in ordine alfabetico, tutti i composti dei radicali idrocarburati con elementi che non siano gli alogeni, l'ossigeno, lo zolfo, il selenio, l'azoto. Per ciascun elemento l'ordine, con cui si collocheranno, sarà quello dell'altre serie.

Alcaloidi.

3000 Generalità.

3010 Alcaloidi derivati dalle piante. (Vedi anche Q 9130.)

3020 Alcaloidi derivati dagli animali. (Vedi anche Q 8485.)

Si darà sotto il 3010 una lista degli alcaloidi vegetali, insieme al nome latino delle piante da cui sono stati ottenuti, disposti nell' ordine alfabetico dei nomi delle piante.

In 3010 e 3020 gli alĉaloidi si disporranno per ordine alfabetico.

Proteidi.

4000 Generalità.

4010 Proteidi animali. (Vedi anche Q 1100—1190, 8330, 8440, 9140.)

4020 Proteidi vegetali.

Si disporranno le sostanze di questi due gruppi in ordine alfabetico.

Composti colorati.

5000 Generalità.

5010 Sostanze colorate non usate come colori.

5020 Colori.

Queste divisioni saranno suddivise—5010 in idrocarburi (colorati) alcooli (colorati) chetoni (colorati), ecc.—5020 in azocolori, in colori del trifenilmetano, in colori dell' antracene, colori di origine vegetale, colori non classificati, ecc. In ciascuna di queste suddivisioni si disporranno i soggetti per ordine alfabetico.

5500 Operazioni della Chimica inorganica.

Si collocheranno i soggetti di questa divisione sotto le intestazioni—soluzione, solventi, distillazione, ecc.. ossidazione, nitrazione, aceti-lazione, idrolisi, ecc., ecc.

Chimica analitica.

6000 Generalità.

6100 Constatazione degli elementi. 6110 Constatazione dei composti.

6200 Determinazione degli elementi. 6300 Determinazione dei composti.

6400 Analisi dei gas.

6500 Analisi applicata.

Quello che è di carattere generale, che si riferisce agli apparecchi, ai metodi ecc., sarà collocato nella divisione 6000 sotto appropriate intestazioni.

La divisione 6200 racchiuderà tutto ciò che si riferisce alla determinazione dei singoli elementi nei loro composti e nelle miscele, esclusa la determinazione del peso atomico. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi, usati come simboli di registrazione.

La divisione 6500 racchiuderà tutto quello che si riferisce alla determinazione dei singoli composti, p.es. alcaloidi, idrati di carbonio, ecc., includendo quella dei radicali composti, come l'acetile negli acetati, il metile negli eteri, ecc., ma escludendo i gas. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi dominanti nei composti, usati come simboli di registrazione, ossia, trattandosi di composti organici, dai simboli dei gruppi ai quali appartengono. Se si creda necessario, i metodi gravimetrici, volumetrici, elettrolitici, fisici, ecc., possono essere distinti con lettere come g, v, ecc.

La divisione 6500 comprenderà tutto quello che si riferisce all'analisi dei materiali complessi come droghe, alimenti, terre, acque e prodotti tecnici in generale, disposti sotto appropriate, significative intestazioni.

(Per l'analisi di minerali e rocce vedi anche G 32, 87).

Chimica fisica e teorica.

7000 Generalità.

.7050 Condizioni e leggi dello scambio chimico.

7100 Proprietà di massa.7150 Proprietà meccaniche.

7200 Proprietà termiche.

7250 Proprietà elettriche e magnetiche.

7300 Proprietà ottiche.

7350 Fotochimica.

In queste sezioni i soggetti debbono essere collocati sotto appropriate zignificative intestazioni.

La sezione 7000 comprenderà le speculazioni generali sull'energetica, sull'entropia, sulla filosofia e sulla teoria della conoscenza; come pure tutti i soggetti di carattere generale come la costituzione della

materia, l'ipotesi molecolare ed atomica, la classificazione degli elementi e dei composti, la legge periodica, ecc., l'allotropia (con tutte le forme d'isomeria, vedi anche G 500—540) e la struttura, le relazioni fra gas. liquidi, solidi, ecc. (Vedi anche C Fisica).

La sezione 7100 comprenderà tutto quello che si riferisce ai pesi atomici e molecolari; alle densità dei gas, dei liquidi, dei solidi (vedi anche B 0140; C 1850), ai volumi molecolari ed atomici e alla cristallo-

grafia.

La sezione 7150 comprenderà tutto quello che si riferisce al movimento, alla diffusione. alla solubilità, alla coesione, alla tensione

superficiale, alla viscosità. (Vedi anche B 2540, 3650).

La sezione 7200 comprenderà tutto quello che riguarda la combustione e la fiamma, la dissociazione, la termochimica, i punti di fusione e di ebollizione (vedi anche C 1810, 1840), i calori specifici e latenti (vedi anche C 1620, 1640, 1820), e le operazioni nel forno elettrico.

La sezione 7250 comprenderà tutto quello che si riferisce alla elettrolisi e che non trovi il suo posto nella rubrica analisi. (*Vedi anche* C 6200—6250 e (magnetismo) C 6650).

Chimica fisiologica.

- 8000 Generalità. (Vedi anche Q 1010-1085).
- 8010 Enzimi. (Vedi anche Q 1200-1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentazione. (Vedi anche L 5000; M 3100; R 1820).
- 8030 Metabolismo vegetale.
- 8040 Metabolismo animale. (Vedi anche Q 7900).
- 8050 Cambiamenti patologici—immunità.

Sotto questa intestazione ci si limiterà a collocare le notizie del lavoro propriamente chimico eseguito sui soggetti schedati.

INDICE

PER LA

(D) CHIMICA.

Acetliazione		5500	Argento			0110
Acidi, cloruri, r. Aci li.			Argo			0130
Acidi benzenoidi		1330	Arsenico			0140
ciclici		1340	Atomica, Teoria			7000
—— delle paraffine		1310	Atomici, Pesi			7100
inorganici ossigena	iti, v. loro		—– Volumi			7100
elemento caratteristic	20.		Azocomposti			1700
— non classificati		1350	a catena aperta			1710
non saturi		1320	— a catena chiusa			1720
organici		1300	—— non classificati	• •		1750
Acqua, Analisi dell'		6500	Azoto			0490
Alcaloidi		3000	Bario			0170
Alcooli		1200	Benzenoidi, Alcooli			1230
benzenoidi		1230	Aldeidi			1430
		1240	Amine			1630
delle paraffine		1210	Chetoni			1530
— non classificati		1450	Idrocarburi			1130
non saturi		1220	Berillio			0180
Aldeidi		1400	Bibliografie			0030
- benzenoidi		1430	Biografia			0010
cicliche		1440	Bismuto			0190
- delle paraffine		1410	Boro			0160
non classificate		1450	Bromati, v. il metallo.			
non sature		1420	Bromo			0200
Aldeidici, Acidi, v. Acid	li.		Cadmio			0230
Alimenti, Analisi di		6500	Calcio			0220
Allotropia		7000	Carbonio			0210
Alogeni		0250	Idrati di			1800
Alluminio		0120	Cerio			0240
Amidi di acidi, v. Acidi			Cesio			0280
Amidine, v Amine.			Chetoni			1500
Amidossime, v. Amine.			benzenoidi	• •		1530
Amine		1600	eielici			1540
— benzenoidi		1630	—— delle paraffine		• •	1510
cicliche		1640		Idrocar		
non classificate		1650	non saturi			1520
- non sature		1620	- non classificati			1550
sature		1610	Chetonici, Acidi, v. Ac			
Analitica, Chimica		6000	Cicliche, Amine			1640
Anilina, Colori		5020	Ciclici, Alcooli			1240
Antimonio		0680	— Chetoni			1540
Apparecchi		0910	- Idrocarburi			1140
Applicazioni		0060	Cicloidi misti			1900
Approssimata, Analisi		6300	Classificazione chimica		0070.	
(1					, -,	

Clorati, v. il metallo.				Idrocarburi — benzenoidi — ciclici — non classifi. — non saturi — saturi Idrogeno Idrolisi Imidi Imido-eteri Immunità Indio Ipobromiti, v. il				1100
Cloriti, v. il metallo.				benzenoidi				1130
Cloro			0250	—— ciclici				1140
Cloruri di Acidi. v. Aci	idi.			non classifie	cati			1150
Cobalto			0260	non saturi				1120
Coesione			7150	saturi				1110
Collezioni			0060	Idrogeno				0360
			5000	Idrolisi				5500
Colorate, Sostanze orga Colori Combustione Congressi, Resoconti di Costituzione, Formule Cristallizzazione Cristallografia Cromo Densità Diamine, v. Amine.			5020	Imidi				1660
Combustione			7200	Imido-eteri				1660
Congressi, Resoconti di	i		0020	Immunità				8050
Costituzione, Formule	di		7000	Indio				0400
Cristallizzazione		0930,	5500	Ipobromiti, v. il	metalle),		
Cristallografia			7100	Ipocloriti, v. il n				
Cromo			0270	Ipofosfiti, v. il m				
Densità			7100	Iridio				0410
Diamine, v. Amine.				Iridio Isomeria				7000
Diazocomposti a catena	aper	ta		Isonitroso-compo	sti. v.	Amine.		
Diazoimidi, v. Amine.			1740	Istituti				0060
Diazoimidi, v. Amine.				Resoconti d	ľ			0020
Didimio Diffusione			0520	Kalium				0420
Diffusione.			7150	Kripto				0430
Disazocomposti r. Azo	compo	osti.		Laboratorio, For	niture	di		0910
Discorsi			0040	— Lavori di				0900
Dissociazione			7200	Lantanio				0.1-10
Dissoluzione		0930.	5500	Latente Calore				7200
Distillazione		0930.	5500	Letture				0040
Dizionarî		0000,	0030	Lezione, Appare	echi di			0920
Ebollizione Punti di			7200	Esperiment	i di			0920
Elementi	• •	• •	0100	Litio				0450
Elettriche Proprietà	• •	• •	7250	Magnesio	• •	• •	• •	0460
Disaccomposti, r. Azo Discorsi Dissociazione Dissoluzione Distillazione Dizionari Ebollizione, Punti di Elementi Elettriche, Proprietà Elettrico, Operazioni ne	al forr		7200	Isomeria Isomitroso-compositiviti— Resoconti of Kalium Kripto Laboratorio, For— Lavori di Lantanio Latente, Calore Letture Lezione, Appare— Esperiment Litio Magnesio Magnetiche, Pro Manganati, v. il	nrietù	• •		7250
				Manganati, v. il	metall	``		1 = 171
Elettrolisi Enzimi	0000,	0000,	8010	Manganase	III carr		. ,	0470
Enzimi	• •	• •	0300	Manuali	• •			0036
Eteri,v. gli Alcooli da cu	i doni	rano	0000	Manuari	• •	• •		0380
TPA 1 1: A -: 1:				Manganati, v. il Manganese Manuali Mercurio Metabolismo ani — vegetale Molecolari, Pesi — Volumi Molibdeno Natrium Neo Neodimio Nickel Niobium Nitrati, v. il meta	mala	• •		8040
Fermentazione Ferro Firmo Filosofia Fisica, Chimica Fisica, Chimica Fluoro Forno, Operazioni nel Fosfati n il metallo			8020	- Togetale	mare	• •		8030
Forma	• •	• •	0020	Mologolari Posi	• •	• •		710
Figure		• •	7900	Volumi	• •	• •		7100
Filosofia		• •	0000	Melibdone		• •	• •	048
Fision Chimies	• •	• •	7000	Notwine	• •	• •	• •	0500
Fisica, Chimica			2000	Natrium	• •	• •	• •	0530
Fluoro		• •	0210	Neodimio	• •	• •	• •	0520
Forma Operacioni nel	• •	0020	5500	Niekel	• •	• •	• •	0540
Forno, Operazioni nei		0930,	9900	Nickel	• •	• •	• •	0510
Fosfati, v. il metallo.			0570	Nitrati a il mot	110	• •	• •	0910
Fosioro	• •	• •	$0570 \\ 7350$					5500
Fotoenimica		• •	7330	Nitrazione.	1.7	• •	• •	5500
Cadaliaia		• •	7200	Nitriti, v. il meta	1 110.			0.10
Gadolinio		• •	0340	Nitrogenium	• •	• •	• •	0490
Gallio		• •	0330	Nomenciatura		• •	• •	0070
Cas, Analisi dei		• •	6400	non sature, Alde	erar	• •	• •	1420
Germanio		• •	0350		-10	• •	• •	1620
Glucosi	• •	• •	1810	Non saturi, Alco	011	• •	• •	1220
Glucosidi		• •	1850	Cheto	nı	• •	• •	1520
Helio		• •	0370	- Idroca	ırburı	• •	• •	1120
Hydrargirum		• •	0380	Organica, Chimi	ca.	•:.		1000
Fosfati, v. il metallo. Fosforo			1800	Nitrogenium Nomenclatura Non sature, Alde ————————————————————————————————————	Compe	ostı		2000
— metallici, v. il me	tallo.			Oro		• •		0150
Idrazine, v. Amine ed	t Azo	com-		Usmio			;:	0560
nosti				Ossiazocomposti	1) A Z C	anna	37.1	

Ossidazione	0930	5500	Solfati, v. il metallo.			
Ossidi, r. l' altro elemen			Solfidrati, v. il metallo			
Ossidi di radicali acidi,	v. Acidi.		Solfiti, v. il metallo.			
Ossidril acidi, v. Acidi.			Solfonici, Acidi, v. Aci	idi.		
Ossigeno		0550	Solfuri, v. il metallo.			
Ossimidocomposti, v. An	nine.		Solubilità			7150
Ottiche, Proprietà		7300	Soluzione		0930,	550 0
Palladio		0590	Solventi		0930,	5500
Paraffine		1110	Specifico, Calore			7200
Paraffine		8050	Stagno			0720
Pedagogia		0050	Stagno Stibium			0680
Perclorati, v. il metallo.			Storia			0010
Periodica, Legge		7000	Stronzio			0730
Periodici		0020	Stronzio Sublimazione		0930.	5500
Permanganati, v. il meta	llo.		Sucrosi			1820
TO: 1		0580	Superficiale, Tensione			7150
Piperidina		1930	Tallio			0790
Pirazoli		1930	Tantalio			0740
Th. 1.71		1930	Tavole			0030
Platino		0610	Tellurio			0760
Potassio		0420	Terbio			0750
Potassio Praseodimo		0600	Terbio Termochimica			7200
		4000	Terpeni			1140
Qualitativa, Analisi		6100	Tiocarbonati, v. il met	allo.		
6		6200	Tiofene			1920
T) 11		0620	Tionati, v. il metallo.			
Rame		0290	Tiosolfati, v. il metallo).		
TD ·		1860	Titanio			0780
TO A A		5500	Torio			0770
Rodio		0640	Trattati generali			0030
770 3 4 3 4		0630	Tulio			0800
The second secon		0650	Tungsteno			0840
Sali, v. il metallo.			Tungsteno Uranium			0810
Sali etereali, v. Acidi.			Vanadio			0820
		0670	Vegetali, Alkaloidi			3010
C		1610	Victorium		• •	0830
0 1 12 21		1210	Viscosità			7150
Aldeidi		1410	Wolfram		• •	0840
C11		1510	Xeno			0850
Idrocarburi		1110	Ytterbio			0870
O 31		0690	Yttrio	, .		0860
O 1 1		0700	Zinco			0880
C1121 . 1 12 . 12	••	3,00	Zirconio			0890
C 171 1		0710	Zolfo ,,	17		0660
		0020	Zuccheri .,	4.0		1800
Societa, Hesoconti di		0020	zacelleli ()	4.0	• •	1000

AUTHORS' CATALOGUE.

Abegg, R[ichard]. François Marie Raoult †. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (374-375). [0010].

Bestimmung von Ionenbeweglichkeiten (nach Versuchen von B. D. Steele.) [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (618–622). [7250 C 6240]. 2

François Marie Raoult, geboren 10. Mai 1830, gestorben 1. April 1901. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (697-698). [0010].

Ueber eine wahrscheinliche Ursache der photochemischen Induction bei Halogensilberemulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (9-12). [7350].

Abel, E. Bemerkung zu R. Luther's Arbeit: Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (623-625). [7250 C 6210].

Beitrag zur Theorie des Akkumulators. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (731-733). [7250 C 5620]. 6

Abell, Robert Duncombe. The Condensation of Phenyl Ethyl Ketone and Benzaldehyde. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (928–939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (128). [Abstract]. [1530].

Abt, Antoine. Force thermo-électromotrice pour une différence de température de 100° aux points de contact de quelques oxydes et sulfures métalliques combinés entre eux et avec des métaux simples. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (145–160, avec pl.) [7250].

Ach, Benno. v. Tafel, Julius.

Ackermann, Eugen. Die Gold-Industrie an der Grenze des Staates Para im nördlichen Brasilien. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25–26). [0150 G 18].

Ackermann, Eugen. Ueber einige nordbrasilianische medicinische Präparate. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (134). [6500 Q 1885 9000].

Ackroyd, William. Researches on Moorland Waters. Part II. On the Origin of the Combined Chlorine. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (673-674) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (87) [Abstract]. [6500].

Adam, Paul. Cuve pour la détermination clinique de l'hémoglobine dans l'urine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (607-608). [5500].

Adolph, Gustav. Untersuchungen über Alkalielektrolyse mit dem Glockenverfahren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (581-589). [0930]. 13

Adrian, [L. Alphonse], et Trillat, [Auguste]. Sur un acide pseudo-agaricique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (103–107). [1350].

Sur un pseudoacide agaricique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (151-152). [1350]. 15

seudoagaricique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (636–638). [1350]. 16

Adriani, J[ohannes] H[ermanus]. Entectische lynen by stelsels van drie stoffen, waarvan twee optische antipoden zyn. [Eutectic curves in systems of three substances of which two are optical antipodes]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (438–442) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (463–467) (English). [7000—1520].

Eutektische Kurven bei Systemen dreier Körper, von denen zwei optische Antipoden sind. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (168–172). [7000 7300 C 2480].

Ahrens, C., und Hett, P. Ueber Styrax liquidus. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (216). [6500 Q 9190 M 3120]. 19 Aken, [Elizabeth] van. De oxydatie van organische stikstofverbindingen en de bepaling van koolstof en stikstof daarin langs den natten weg. [The oxidation of organic nitrogen-compounds and the estimation of the carbon and nitrogen therein by the moist process.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (102-105) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (91-95) (English). [6200].

Ålander, A. Ein Beitrag zur Bestimmung von Kaliumpermanganat mittelst Natriumhyposulfits. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (574-577). [6300].

Alberda van Ekenstein, W[illem]. v. Lobry de Bruyn, C[ornelis] Λ [driaan].

Albert, R[obert]. Neuere Versuche mit zellenfreier Gährung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (94-98). [8020 M 3100 7700 R 1820].

Albert, R. v. Albert, W.

Albert, W., und Albert, R. Chemische Vorgänge in der abgetöteten Hefezelle, Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (737-742, mit 1 Taf.). [8020 M 3100 7700 R 1820].

Albrecht, E. v. Engler, C.

Alexander-Katz. Ueber saure Grubenwässer und deren Verwendung zur Kesselspeisung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (82-83). [6500]. 24

Alexejeff, W. Ueber die Bedeutung der symbolischen Invariantentheorie für die Chemie. (Antwort auf die Bemerkungen von Herrn Prof. E. Study in Bezug auf den Aufsatz: "Uebereinstimmung der Formeln der Chemie und der Invariantentheorie" von P. Gordan und W. Alexejeff.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (741–743). [7000 A 2040].

 Alfa, Johann.
 Schüttelapparat.
 Zs.

 Unters.
 Nahrgsmittel,
 Berlin,
 4, 1901,

 (250-251).
 [0910].
 26

Allan, F. B. The Basic Nitrates of Bismuth. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (307-315). [0190]. 27

Allen, Alfred H. Commercial Organic Analysis. A Treatise on the Properties, Modes of Assaying and Proximate Analytical Examination of the various Organic Chemicals and Products

employed in the Arts, Manufactures, Medicine, etc., with concise Methods for the Detection and Determination of their Impurities, Adulterations and Products of Decomposition. 3rd Ed. Vol. III, Part I. Tannins, Dyes and Colouring Matters, Writing Inks. Revised and edited by J. Merritt Matthews. London, 1901, (J. and A. Churchill). (589). 23 cm. [6500]. 28

Allen, Alfred H. Detection of Arsenic in Beer. London, Anal., **26**, 1901, (10-13). [6100]. 29

Allen, M. W., and Brewis, E. T. Notes on some Essential Oils. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (328-330). [6500].

Almén, Emil Frederik. Bidrag till kännedomen om de vid gasers och vätskors lösningar i vätskor uppträdande volymändringarne. [On the changes of volume taking place at the dissolution of gases and liquids in liquids.] Akadem. afhandl. . . Uppsala, 1901, (63). 22 cm. [C 1400 1800 1870].

Almroth, John. Analysering af sirup och melass. [Analysis of syrup and molasses]. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (95-97). [6500]. 32

Aloy, J[ules]. Sur les chlorures doubles d'uranyle et des métaux alcalins et le chlorhydrate de chlorure d'uranyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (153-155). [0810].

Sur la préparation de l'uranium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (344-346). [0810]. 34

Alsberg, C. v. Levene, P. A.

Ammon, Ludwig von. Die Malgersdorfer Weisserde. Geogn. Jahreshefte, München, **13**, (1900), 1901, (195-208). [6500 H 90 dc G 83]. 36

André, G[ustave]. Observations sur les sels basiques renfermant plusieurs oxydes métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1563). [0100]. 37

Sur la migration des matières azotées et des matières ternaires dans les plantes annuelles. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1058–1060). [8030].

André, G[ustave]. Sur la migration des matières ternaires dans les plantes annuelles. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1131-1134). [8030]. 39

Sur les débuts de la germination et sur l'évolution du soufre et du phosphore pendant cette période. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1577-1579). [8030].

Andresen, M[omme]. Herstellung sogenannter Gelbscheiben. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (252–254). [7350 C.3860].

Angström, Knut. Ueber die Abhängigkeit der Absorption der Gase, besonders der Kohlensäure, von der Dichte. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), **6**, 1901, (163-173). [7300 C 3850]. 42

Arbuckle, William. v. Scott, Alexander.

Archbutt, L., and Jackson, P. G. The Determination of Minute Quantities of Arsenic in Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (448-450). [6200].

Archibald, Ebenezer Henry. Richards, Theodore William.

Armstrong, E. Frankland. v. Fischer, Emil.

Armstrong, H[enry] E[dward]. Frankland Memorial Lecture. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (193–196). [Abstract]. [0010 0040]. 44

and Horton, E. The part played by residual affinity in the formation of substitution derivatives. The orienting influence of sulphur. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (246-247). [7050].

and Lowry, T. M. Stereoisomeric α and α' sulphonic derivatives of camphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182-183). [1340].

β-bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (217–218). [1340 1540]

phor. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (244-245). [1540]. 48

Arnold, C[arl], und Murach, F. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen etc. und Entgegnung hierauf von F. Fittica. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (131, 259). [6100]. 49 Arrhenius, Svante. Lehrbuch der Elektrochemie. Vom Verfasser durchgesehene und vermehrte deutsche Ausgabe. Uebersetzt von Hans Euler. Leipzig (Quandt und Händel), 1901, (VIII + 305). 23 cm. 8 M. [7250 C 6200].

Zur Berechnungsweise des Dissociationsgrades starker Elektrolyte. I. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (28-40); **37**, 1901, (315-322). [7250 C 6250].

Aschan, Ossian. Ueber die Constitution des Kamphers. Eine stereochemische Studie. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (196–241). [7000 1540 G 540 M 3120].

——— See also Hjelt, Edv[ard].

Asher, Leon, und Jackson, Holmes C. Ueber die Bildung der Milchsäure im Blute nebst einer neuen Methode zur Untersuchung des intermediären Stoffwechsels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (393–436). [8040 Q 1510 5025 7900]

Asō, Keijirō. Chayō chū no Sankwa Enzymes ni tsuite [On the Oxidising Enzymes in Tea Leaves]. Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (113-120). [3010]. 54

On the Rôle of Oxydase in the Preparation of Commercial Tea. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (255-259). [8010].

—— See also Bieler, Kurt.

Aston, Bernard Cracroft. v. Easterfield, Thomas Hill.

Aston, Francis W. v. Frankland, Percy F.

Aston, Henry. v. Frankland, Percy Faraday.

Atterberg, Albert. Om variationerna i växtnäringsämnenas mängder hos hafren. [On variations in the quantities of mineral nutrients in Oats.] Stockholm. Landtbr.-Ak. Handl., **40**, 1901, (14–80). [8030 M 3120].

——— Schnelle Methode zur Bestimmung kleiner Arsenmengen. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (264). [6200]. 57

Aubel, Edm. van. Ueber den elektrischen Widerstand der reinen Metalle. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (371-373). [7250 C 5660]. 58

 Gesetz Neumann-Joule-Kopp. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4,** 1901, (420-421). [7200 C 1660]. 59

Aubel Edm. van. Sur la densité des alliages. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1266-1267). [0120 0680]. 60

Sur les pouvoirs thermoélectriques de quelques oxydes et sulfures métalliques. J. Phys., Paris, (sér. 3), **10**, 1901, (205–208). [7250]. 61

Auchy, George. Determination of Sulphur in Wrought Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 32, 1901, (147–151). [0320 6200]. 62

Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817-820). [0320 0710 6200]. 63

Aufrecht. Untersuchungen neuerer Arzneimittel, Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (482-483). [6500 Q 9100].

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168-187). [1300—1310—1630]. 65

— und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundären symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187–189). [1600 1610 1630].

Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (189-197). [1310 1320 M 3120]. 67

Avery, S[amuel], and Beans, H. T. Soluble Arsenious Oxide in Paris Green. Preliminary Report. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (111-117). [0140 6300].

A Rapid Method for the Determination of Arsenious Oxide in Paris Green. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pr., 1901, 23, (485–486). [0140 6200].

Bachtschiew, N. v. Kondakow, J.

Bädeker, Karl. Experimentaluntersuchung über die Dielektrizitätskonstante einiger Gase und Dämpfe in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (305– 335). [7250 C 5250]. 70

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (40-53). [1540 1230]. 71

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor-Ueber das Hydrat des Sulfurylchlorids-Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (736-738), [0660].

Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (738–749). [1210 1930 1330].

Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749-755). [0550 0110 0360].

Teber die salpetrige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (755-762). [0490 1230]. 75

und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (762-767). [1330]. 76

Ueber die Sulfomonopersäure (Caro'sche Säure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (853–862). [0660-7250-C-6220]. 77

Bailhache, G. Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, Bulsoc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (341-344). [0480]. 78

Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris. C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (475–478). [0480 0660]

Bain, J. Watson. Convenient Resistance for Electrolytic Analysis. Toronto. Proc. Canad. Inst., N.S., 2, 1901, pt. 4, (91-92). [6000].

Baker, T. J. The Thermo-chemistry of the Alloys of Copper and Zinc. London, Phil. Trans. R. Soc., **196**, 1901, (529-546) [Full paper]; Proc. R. Soc., **68**, 1901, (9-10) (Abstract). [7200]. 81

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. Cadmiumamalgamen [Cadmium amalgams]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902. (3-6) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (1-5) (English). [7000 0230 C 2480 5610]. 82

Het gedrag der mengsels van kwikiodide en zilveriodide. [The behaviour of mixtures of mercuric iodide and silver iodide.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, 6-8) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci.
 K. Akad. Wet., 3, 1901, (84-86) (English). [7000 0380].

See also Roozeboom, H. W. Bakhuis.

Balachowsky, Dimitry. Séparation du cobalt et du nickel par la voie électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1492-1495). [0260 0540]. 84

Balland. Sur la Voandzou. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1061–1062). 85030 6500].

Baly, E. C. C., and Syers, H. W. The Spectrum of Cyanogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 2, 1901, (386-391). [7300].

Bamberger, Eug. Ueber den Mechanismus der Umlagerung von Arythydroxyluminen in Amidophenole. (II). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (61-68). 1630].

und Demuth, Ed. Ueber Nitrirung der Mesitylensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (27-33). 1330–1630].

Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1430–1720]. 89

— und Grob, Jac. Ueber die Einwirkung von Natriummethylat auf Phenyhitroformaldehydrazon und die Oxydation des Benzaldehydrazons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (523– 532). [1630 2000 1930]. 90

Leber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (533–539). [1540—1630—1930—1940].

und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Toluolsulfinsäure auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (228-241).

Wirkung von p-Tolylsulfinsäure auf β-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (241-253). [1630 § 330].

Bambergen, Eug., und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1630 1130 1720].

Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292–311). [1630–1130–1230]. 97

und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574–594). [1720 1410 1630].

Bamberger, M. Aluminium som ophedningsmiddel. [Aluminium as a means of heating.] [Transl.] Bergen, Naturen., 25, 1901, (87-96). [0930 0120].

Bandrowski, E[rnest]. O działaniu bromonitrobenzolów na parafenylenodwuamin. [L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine.] Kraków, 1901, (2 + 9), 25.5 cm. [1130 1630 5500].

——— O działaniu stężonego kwasu azotowego na bromobenzol, [L'action de l'acide azotique concentré sur la bromobenzene]. Kraków, 1901, (2+5), 25·5 cm. [1130 5500]. 101

Chemia powietrza. W:
Odczyty o powietrzu. [La Chimie de
l'air. Dans: Conférences sur l'air].
Warszawa—Kraków, [1901], (1-17).
[0100 0040].

Bang, Ivar. Erwiderung [betr. Kossel, A. Bemerkungen über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (407-410). [4010 Q 1151].

Chemische und physiologische Studien über die Guanylsäure. I. Theil. Chemische Studien. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (411–427). [4010 Q 1151].

Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (79-80). [4010 Q 1100 J 151]. 105

Barbier, Ph[ilippe]. Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1048-1050). [1220 1120 1420].

Barbier, Ph[ilippe]. Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (687-691). [1220].

Sur la constitution du licaréol (linalol). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (828–832). [1220].

Barbour, William. v. Purdie, Thomas.

Barcroft, Joseph. Apparatus for the Analysis of the Gases in Small Quantities of Blood. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (1-10, with pl.). [8000].

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (534-537). [6500 6100 Q 8491]. 110

Barnes, H. T. On the Density of Ice. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **13**, 1901, (55-59). [7100 B 0130].

Barral, Et[ienne]. Analyse de l'eau minérale de la "source des Cévennes" à Ucel (Ardèche). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (257-259). [6500].

Barsickow, M. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (49-50). [1210 R 3900 M 7700].

Barth, Georg. Untersuchung einiger käuflicher Diastasepräparate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (368–371). [6500 8010 Q 1200 9160]. 114

Barthe, L[éonce], et Péry, R. Sur l'élimination et la recherche toxicologique de l'acide cacodylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (209-214). [0140-8040] 115

Bartorelli, Antonio. Ueber das Verhalten des Aluminiums als Elektrode. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (469-472). [7250 (* 6230]]

Baskerville, Charles. On the Existence of a New Element associated with Thorium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (761-774). [0100]. 117

Some Hydrochlorated Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (894–897). [0230 0380].

Batschinski, A. Ueber das Maxwellsche Gesetz K=n² in Bezug auf die Theorie des molekularen Baues der

Körper. Vorläufige Mitteilung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (119–121). [7000 C 6620 5250 0150].

Batschinski, A. Ueber die Beziehung zwischen dem Viskositätsparameter und einigen anderen physikalischen Konstanten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (214–216). [7150—7000 B 2540].

Battandier, J. A. Production abondante de manne par les oliviers. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (177-17 J). [8030].

Baud, A[chille]. v. Guye, Ph. A.

Baud, E. Sur les combinaisons du gaz ammoniac avec le chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (133-136). [0120 0490].

Etude thermique des chlorures d'aluminium ammoniacaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (553– 556]. [7200 0120].

Bauer, R. W. Das Pectin aus Apfelsinenschalen-Essigsäure-Inversion. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (99-100). [1840 M 3120]. 125

Bauer, Wilhelm. Ueber das Benachbarte Dihydrotetrazin. Diss. Tübingen (Fr. Pietzker), 1901, (VIII+77), 23 cm. 1,80 M. [1930]. 126

Baumann, C. Zur Ehrenrettung eines Verkannten. [Eisenoxalatentwickler.] Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (166–170). [7350]. 127

Baumann, Lucien. Rapport sur le travail de M. Marius Richard. [Réserves colorées sous rouge paranitraniline.] Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (101–102). [5020]. 128

Baur, E. Die Bedeutung der Begquerelstrahlen in der Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (338-340, 355-356. [7350 C 4240]. 129

Bausor, Harold W. v. Ruhemann, Siegfried.

Baxandall, F. E. v. Lockyer, Norman.

Bayley, Thomas. Relations between Atomic Weight, Atomic Volume and Melting Point. Chem. News, London, 83, 1901, (243-245). [7100]. Bayliss, W. M. The action of carbon dioxide on blood vessels. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxii-xxxiii). [8000].

Bayrac, P[ierre], et Camichel, C[harles]. Sur l'absorption de la lumière par les indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (338–340). [7300].

See also Camichel, C.

Beam, William. v. Leffmann, Henry. Beans, H. T. v. Avery, S.

Beardsley, H. P. v. Wells, H[orace] L.

Bebie, J. v. Lunge, G.

Bechert, C. Verbesserungen in der Aceton-Fabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (515–516). [5500 1510].

Beck, Ludwig. Die Geschichte des Eisens in technischer und kulturgeschichtlicher Beziehung. Abt. 5. Das 19. Jahrhundert von 1860 an bis zum Schluss. Lief. 1. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg und S.), 1901, (1-176, 177-352). 25 cm. Je 5 M. [0320].

Becker, H. Carl Moldenhauer † Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (482). [0010].

Beckstrom, R. v. Thoms, Hermann.

Becquerel, Henri, et Curie, P. Action physiologique des rayons du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1289-1291). [0620 8050]. 136

Beek, H. van. Etwas über farbenempfindliche Platten. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (26–30). [7350]. 137

— Ueber unregelmässige Färbungen des Negativs. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (40–42). [7350]. 138

Eine neue Methode zur Rettung überkopierter Positive. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (176). [7350].

Beger, C. Ueber die Natur und den Werth der stickstoffhaltigen Stoffe in der Melasse. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (8–10). [6500 Q 1424 M 3120]. 140

Béhal, A[uguste]. Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclohexènone. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (342-345). [1540].

— Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclobexénone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (242-247). [1540]. **Béhal**, A[ugnste]. Action des dérivés organométalliques sur les éthers-sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (480-482). [2000 1310].

et Phisalix. La Quinone principe actif du venin du Julus terrestris. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (89-91). [1530]. 144

et Tiffeneau. Sur un isomère de l'anéthol et sur la constitution de ce dernier. Paris, C.-R. Acadsci., **132**, 1901, (561–563). [2000–1230]. 145

Behr, G. E. v. Jackson, C[harles] Loring.

Behrend, P., und Wolfs, H. Zur Bestimmung des wahren Stärkegehaltes der Kartoffeln nach der Methode von G. Baumert und H. Bode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (461–465). [6500-1840 M 3120-0060 Q 1875].

Behrens, J[ohannes]. Ueber die oxydierenden Bestandteile und die Fermentation des deutschen Tabaks. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, 7, 1901, (1–12). [8020 R 1820 2700 Q 1240 M 3100].

Behrens, Th[codor] H[cinrich]. Die Unterscheidung fester Teerkohlenwasserstoffe auf mikrochemischem Wege. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (328–331). [1130 5020 6150].

Over more hetropie onder antimonyltartraten van aniline en zyne homologen. [Ueber die Morphotropie der Antimonyltartrate des Anilins und dessen Homologen.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (372-373). [1630 G 530].

Over mikrochemisch onderzoek der cerietmetalen. [Ueber die mikrochemische Untersuchung der Cerit-metalle.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, [1901], (6-8). [6100 G 700]. **15**0

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on Metals at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1991, (1245-1256) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0320 0540 0610].

Beistle, C. P. r. Browne, C. A., Jr.

Beitter, Albert. Pharmakognostischchemische Untersuchung der Catha edulis. [Auszug a. einer Inauguraldissertation.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (17–33). [3010 Q 9130 M 3120 1000 2000 0010 5400]. 152

Belch [vielm. **Belck**], Waldemar. Dr. Karl Hoepfner †. Elektroch. Zs., Berlin, **7**, 1901, (250-252). [0010]. 153

Belck, Waldemar. C. Hoepfner†. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (46–48). [0010].

Dr. Karl Hoepfner †. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (415–417). [0010].

Tind., Berlin, 24, 1901, (17-19). [0010 C 0010].

Bell, C. A. A calibrating mercury pipette. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (179–181). [0910].

Bellocq, [A.]. Recherche du plomb dans l'eau potable. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (56-57). [6100].

Bement, A. Improvement in Orsat Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (57-58). [0910].

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Bydrage tot de wetenschappelyke biographie van G. J. Mulder. Historisch-kritische beschouwing van zyn werk: "De scheikunde der bouwbare aarde." [Beitrag zur wissenschaftlichen Lebensbeschreibung von G. J. Mulder. Historisch-kritische Betrachtung seines Werkes: "Die Chemie der Ackererde." Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1e Sect. VII, 1901, No. 7, (1–33). [0010].

en Rutten, G[erardus]
M[arie]. Over het stelsel Bi₂ O₃ - N₂ O₅
- H₂ O. [On the system Bi₂ O₃ - N₂ O₅
- H₂ O.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat.
Afd. K. Akad Wet., **9**, 1901, (66-74)
(Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K.
Akad. Wet., **3**, 1901, (196-203) (English).
[0190 7000]. 162

Hoitsema, C[opius], et Klobbie, E[duard]

A[ugust]. Les accumulations ferrugineuses dans et sous les tourbières. Gisement, composition, formation. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (19-91, avec carte géolog.). [0320] H 95 dd G 12]. 163

Bénard, H. v. Simon, L. J.

Bendix, Ernst. Ueber physiologische Zuckerbildung nach Eiweissdarreichung. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (479–503). [4000 1800 Q 1426 7931 1134]. 164

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (278–280). [1310–1610–4000]. 165

 Benecke,
 W[ilhelm].
 Ueber die Diels'sche Lehre von der Entchlorung der Halophyten.
 Jahrb. wiss.
 Bot.,

 Leipzig,
 36, 1901, (179–196).
 [8030 M 3200 3120 3040].
 166

Benedicks, Carl. Giebt es für den festen Aggregatzustand eine Regel entsprechend der Avogadroschen für die Gase? Einige Bemerkungen über die Härte der Metalle und Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (529–538). [7000 C 0400 B 3640]. 167

Benedict, Francis Gano. Chemical Lecture Experiments. New York and London, (Macmillan), 1901, (XIII + 436). 19.8 cm. [0920].

Beneker, Jay C. v. Ellms, Joseph W. Bennett, C. T. v. Umney, John C.

Benoist, L[ouis]. Méthode de détermination des poids atomiques fondée sur les lois de transparence de la matière pour les rayons X; poids atomique de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (772-774). [7100 0400]. 169

Benson, Gideon, and Hillyer, H. W. The Action of Benzoyl Chloride on Ammonium Sulphocyanate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (373-377). [1310 1330].

Berju, Georg. Ein Beitrag zur Methodik der chemischen Bodenuntersuchung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (19–31). [6500]. 171

Bernadou, John B[aptiste]. Smokeless Powder, Nitro-Cellulose, and Theory of the Cellulose Molecule. New York, (Wiley), 1901, (VIII+200). 19 cm. [1840].

Berndt. v. Dorn, Ernst.

Berndt, G. Ueber die Bandenspectra der Thonerde und des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 4, 1901, (788-795). [7300 C 3030]. 173

Berntrop, J[ohan] C[onrad]. Over het opsporen van kleine hoeveelheden van arseenverbindingen in voedingsmidde!en. [Ueber die Erkennung kleiner Quantitäten von Arsenverbindungen in Nahrungsmitteln.] Tydschrift voor toegepaste scheikunde en hygiene, Middelhurnis, 4, 1901, (112–113). [6100]. 174

Over de bepaling van het vetgehalte van tarwebrood en het beantwoorden der vraag, of brood met melk, met water of onder toevoeging van een ander vet dan melkvet, is gebakken. [Ueber die Bestimmung des Fettgehalts von Weizenbrot und die Lösung der Frage, ob das Brot mit Milch, oder mit Wasser oder unter Zusatz eines andern Fettes als Milchfett, gebacken ist.] Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (190-194); 3, 1902, (1-5). [6500 Q 1872].

Berry, A. E. The Effect on the Marsh Test of some Commercial Products containing Selenium and Tellurium. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323). [6100].

 Ber
 Suler.
 Beiträge
 zur elektrolytischen

 Ivtischen
 Reduktion der Nitrite.
 Zs.

 Elektroch.,
 Halle,
 7, 1901, (831–842, 847–855).

 [7250
 0490
 6300].
 177

Berthelot, [Marcellin]. Sur les origines de la combinaison chimique. Union de l'argent avec l'oxygène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (289-300). [0110 0550].

Oxyde de carbone et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (300–303). [0110]. 179

Essais divers avec les métaux et l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (303–305). [0100].

Hydrogène et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (305–307). [0110 0360]. 181

Sur les origines de la combinaison chimique; états allotropiques de l'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (307-317). [0110].

Berthelot, [Marcellin]. Etudes sur la combinaison de l'argent avec le mercure. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (317-320). [0110 0380]. 183

Observations sur la dissolution des métaux solides dans le mercure et plus généralement dans les autre métaux fondus. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (320-322). [0380 0100].

Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (322-327). [1000 1210 1220]

Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (327-329). [1310 1330]. 186

Diagnose des sursaturations gazeuses d'ordre physique et d'ordre chimique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (433–445), [7150].

Sur les conditions de mise en activité chimique de l'électricité silencieuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (445-457). [7250].

Sur l'altération lente des alliages métalliques contenant du cuivre, au contact simultané de l'air et des chlorures alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (457–460). [0290 0100].

Remarques sur les procédés propres à déterminer les limites de la sensibilité olfactive. Ann. chim phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (460-464).

Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (464-479). [1100-7200]. 191

Sur la chaleur de combustion vive de l'aluminium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (479-482). [0120 7200].

Sur les métaux égyptiens: étude sur un étui métallique et ses inscriptions. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (5-32). [0010]. 193

Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7). 23, 1901, (32-39). [0290 0210 1220].

Berthelot, [Marcellin]. Sur la synthèse totale de l'acétylpropylène et des carbures terpiléniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (39–49). [1120]. 195 — Relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (49-51). [7250].Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (52-62). [0110 0360]. 197 — Méthode pratique pour l'analyse des gaz par l'électricité. Ānn. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (433–447). [6400]. Méthodes pratiques pour l'analyse courante des gaz par la spectroscopie. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (447–482). [6400]. Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (55-57). [7200]. Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (57-58). [7200]. Sur les origines de la combinaison chimique: Etats allotropiques de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (234–241). [7000 0110]. Etude sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (241–243). [0380 0110]. Sur la génération des hydrocarbures, par les carbures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (281-290). [7200 1100

Observations sur la dis-

Sur la synthèse totale de

Paris, C.-R. Acad. sci.,

Sur les métaux égyptiens :

Paris, C.-R.

205

206

solution des métaux solides dans le

mercure et plus généralement dans les

Acad. sei., **132**, 1901, (2, 0-291). [7150].

l'acétylpropylène et des carbures ter-

Présence du platine parmi les caractères

132, 1901, (599–606). [1100].

autres métaux fondus.

1120].

piléniques.

d'une inscription hiéroglyphique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (729–732). [0010 0610]. Berthelot, Marcellin. Sur les relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (732-734). [7250 0110]. Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (897–904). [0110]. Observations relatives à la note précédente sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273). [0110 0360]. 210 Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1277-1281).[6300 0570 0170 0220]. 211Nouvelles recherches sur les alliages d'or et d'argent et diverses autres matières provenant des tombeaux égyptiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1282–1286). [0010]. Etudes sur la neutralisation-Sur le titrage à l'aide des colorants des acides et des alcalis à fonction complexe. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1377–1382). [6300]. 213 Recherches sur les équilibres chimiques—Formation phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1449–1459). [7050 6300]. 214Equilibres chimiques. Réactions de deux bases mises simultanément en contact de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1517-1525).[7050 6200]. Sur les radicaux acétylométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 0290]. **132**, 1901, (1525–1527). [1120 216 Berthold, Adolf. Methode zur Verarbeitung von Platinrückständen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (621- $62\overline{2}$). [0610 0930]. 217 Bertrand, Gabriel. Sur la composition chimique du café de la Grande-Comore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (379 381). [6500 1930].

Bertrand, Gabriel. Sur a lcomposition chimique du café de la Grande Comore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (162-164). [1930].

et Sazerac, R. Sur une différenciation biochimique des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, Bul. soc. chim., (sér 3), **25**, 1901, (731–734). [8020].

Sur une différenciation biochimique des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1504 -1507). [8020]. 221

— See also Maquenne, L.

Besson, A[dolphe]. Sur la préparation de l'oxyde phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1556–1557). [0570].

Bevan, Edward John. v. Cross, Charles Frederick.

Bewad, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 63, 1901, (94-110). [1110 0490 1610]. 223

Beyer, Otto. Das neue Wasserwerk der Stadt Bautzen und die Beziehungen seines Grundwassers zum Untergrunde. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (121– 140). [6500 J 50 de H 90 de Q 1881].

Beyerinck, M[artinus] W[illem]. Verdere onderzoekingen over de indigovorming uit Weede (Isatis tinctoria). [Further researches on the formation of Indigo from Woad (Isatis tinctoria)]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (74-90) (Dutch): Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (101-116) (English). [5020] M 3100 5400 1930]. 225

Beythien, Adolf. Nural. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (110–111). [6500 Q 9190].

Bestimmung von Sandelholz im Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (368–369). [6500 5020 M 3120]. 227

"Sitogen." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (446–448). [6500 Q 1875]. 228

——— und Bohrisch, Paul. Branntweinschärfen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (107–110). [6500 Q 1884]. Beythien, Adolf, und Hempel, Hans. Chokoladeumehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (23–25). [6500 1930 Q 1885].

und Wrampelmeyer, Eduard. Beiträge zur Untersuchung und Beurtheilung der Eiertsigwaaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (145–156). [6500 Q 1840]. 231

Biach, O. Vorrichtung zur Trennung extrahirter fester Körper von den Extractionsflüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (202). [0910]. 232

Białobrzeski, M. Części składowe tłustego oleju Strofantusa. [Les composants de l'huile grasse de Strophante]. Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (49–52, 73–75, 113–115). [6500]. 233

O przemianie fosforu w arsen. [Sur la transmutation du phosphore en arsenic]. Czasop. Tow. Apt. Lwów, **31**, 1901, (4–7). [0140 0570]. 234

Biddle, H. C. The Reduction of Copper by Solutions of Ferrous Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (377–382). [0290 G 12] 235

Biechele, Max. Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das Deutsche Reich (vierte Ausgabe) aufgenonmenn Arzneimittel. 10. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (VIII +465). 17 cm. Geb. 5 M. [6500 Q 9100].

Biedermann, W[ilhelm]. Untersuchungen über Bau und Entstehung der Molluskenschalen. Jenaische Zs. Natw., 36, 1901, (1–164, mit 6 Taf.). [8040 N 2207 2215 2211 Q 7961 8670].

Bielecki, Jan. Rzut oka na rozwój chemii w XIX w. Odczyt wygłoszony w Sekcyi chemicznej w dn. 12 Stycznia, 1901 r. [Aperçu du développement de la Chimie au XIX siècle]. Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (33–39, 54–60. [0010 0040].

Bieler, Kurt, und Asō, Keijirō. Ueber die Bestimmung von Humus in der Ackererde. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (237–240). [6500]. 239

Ueber die Aufnahme von Stickstoff und Phosphorsäure durch verschiedene Kulturpflanzen (2 Cerealien und 2 Cruciferen) in drei Vegetationsperioden. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (241–254). [8030 M 3060].

Bielfeld, P. Zur Frage über die amylolytische Wirkung des Speichels. Zs. Biol., München, **41**, 1901, (360-367). [1840 Q 7230 1426]. 241

Bigelow, W. D. v. Tolman, L. M.

Billmann, Einar. Bidrag til de organiske Kvægsólvforbindelsers Kemi. [Contributions to the Chemistry of the organic Compounds of Mercury]. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), 10, 1901, (95-147). [0380].

Bindemann, Willi. v. Wislicenus, Wilhelm.

Bing, H. J. Ueber Lecithinverbindungen. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (166-175). [1650 Q 1550].

Bird, F. C. J. The Gutzeit Test for Arsenic. London, Anal., 26, 1901, (181 -187). [6100 6200]. 244

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische ο-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320—1330—1630—1930—1910]. 245

Blackler, M. Bennett. Estimation of Ammonia in its Salts. Chem. News, London, 83, 1901, (299). [6300]. 246

Note on the Preparation of Dimethyl Sulphate. Chem. News, London, 83, 1901, (303-304). [1210].

Blair, Andrew Alexander. The Chemical Analysis of Iron. 4th ed. Philadelphia and London, (Lippincott), 1901, (XI + 319). 22.8 cm. [0320 6200].

Blaise, E[dmond] E. Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (38-41). [2000]. 249

Mouvelles réactions des dérivés organométalliques. Ethers & cétoniques non substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (978-980). [2000] 1310 [1930]. 252

Blanc, G. Expériences sur la synthèse de l'acide αββ-triméthylglutarique. Paris,

Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (68-73). [1310] 253

Blanc, G. Sur la constitution de l'acide camphorique et sur une des migrations qui s'accomplissent dans sa molécule. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (73-84). [1340 1350]. 254

See also Haller, A.

Blanchard, A. A. v. Noyes, A. A.

Blanchard, W. M. v. Noyes, William A[lbert].

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Organische polysulfiden en de polysulfiden van het natrium. [Organic polysulfides and the polysulfides of sodium]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (401–403) (Dutch): Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (457–459) (English). [1230–0500].

Substitutions et transformations au moyen du bisulfure de sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (121–140). [1000 1230 1330 1120 1310 1110 5010]. 256

Action réductrice du bisulfure de sodium. Préparation de m. m. dinitroazoxy- et de p. p. dinitroazobeuzène. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (141-143). [1720]. 257

Sur la formation de tri- et tétrasulfures organiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (144-145). [1130]

Remarque sur la constitution des polysulfures alcalins et organiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (146-147). [0660]. 259

See also Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan].

Blasdale, W[alter] C[harles]. On Heptane from Coniferous Trees. J.Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (162– 164). [1110]. 260

Bloxam, W. Popplewell. The ammonium sulphate method of separating the proteids of horse serum. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxiii-xxxv). [8000 4010]. 261

Bluman, M. N. J. v. Griffiths, A. B.

Blyth, Meredith Winter. Detection and Estimation of Preservatives in Milk. London, Anal., 26, 1901, (148-150). [6500].

Bode, Adolf. v. Willstätter, Richard.

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7200 7250 0500 C 1620]. 263

Bodman, Gösta. Om isomorfi mellan salter af vismut och några af de sällsynta jordmetallerna. [On Isomorphism between Salts of Bismuth and some of the rare Earths.] Stockholm, Vet.-Ak. Bih. 26: II, No. 3, 1901, (28). [0190 († 510].

Bodroux, F. Modes de formation et de préparation du propylbenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (239-242). [1130].

Modes de formation et de préparation du propylbenzène. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (155–157). [1130].

A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (299–300). [1110]. 267

Action du chlorure d'éthylide et du chlorure de methylène sur la naphtaline en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (491–497). [1110] 1130].

Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (625-628). [1130].

Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333–1336). [1130].

Constitution d'un dérivé bromé de l'isobutylbenzène. Paris, Bul. soc.chim., (sér. 3), **25**, 1901, (628-629). [1130].

Action du brome en présence du bromure d'aluminium sur le carvacrol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (818). [1230 0200]. 272

Boedtker, Eyvind. Sur l'oxydation des homologues du benzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (843-852). [1130 1140 1230]. 273

Boekhout, F. W. J. Ueber , Kalf room." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4,1901, (781–782). [6500 Q 1839]. 274

See also Ott de Vries, J. J.

Bömer, A. Gefärbter Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (364–366). [6500 Q 1885 R 2620]

"Kalf room." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (366–368). [6500 Q 1839]. 276

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865–888). [1250–1350–6500 Q 1540 M 3120 G 750]. 277

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268-1274). [1630 5010].

Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1274–1284). [1630 5010 1530].

Zur Chemie des Anilinschwarz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1284–1291). [5020]. 280

Boes, J. Algerischer Weisswein. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (264–265). [6500 Q 1884]. 281

Boeseken, J[acob]. Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts (2e communication). Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (102-106). [1500].

Boettinger, Carl. Studien über Weinbildung. (4. Mittheilung.). Die in Wasser löslichen Bestandtheile der Weinraubenblätter. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (6-8, 17-18, 24-25). [6500 M 3120].

Bogert, Marston Taylor, and Boroschek, Leopold. Some Experiments with the Mononitroorthophthalic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761). [1330 1660 1720].

Bohrisch, Paul. v. Beythien, Adolf.

Bokorny, Th. Einige vergleichende Bemerkungen über die spontane und die durch Lab bewirkte Milchgerinnung. Milchsäureferment und Labferment. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (3-4). [8020-Q 1837 M 3100].

Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (257–270). [8010 Q 1200 L 6200 M 2700 3100].

de Bollemont, E. Grégoire. v. Minguin, J.

Bolling, Randolph. Medified Williams Method for Manganese. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (493–496). 0470 62001. 287

Bondarew. v. Seliwanoff, Th.

Bone, William A., and Jerdan, David S. The Direct Union of Carbon and Hydrogen. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042-1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162-163) [Abstract]. [0360 0210 1120 1110].

tion of hydrocarbons at high temperatures. Preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164–166). [1110–1120].

and Sprankling, C. H. G. The synthesis of alkyl-substituted tricarballylic acids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (215). [1310]. 290

The bromination of trimethylsuccinic acid and the interaction of ethyl bromotrimethylsuccinate and ethyl sodiocyanacetate. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (243–244), [1310–1320].

Bongert, [A]. Action de la phénylhydrazine et de l'hydrazine sur les deux butyrylacétylacétates de méthyle isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973-975). [1630-1310-1930]. 292

See also Bouveault, L.

Bonnefoi, l'abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chim. phys.. Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317–378). Thése de doctorat. Montpellier, 1901. [0450–1600 1610–1630–7200].

Boorsma, W. G. Lahmann's "plantaardige melk" en kanariezaden-emulsie als toevoegsel tot de melk voor zuigelingen. [Lahmann's "pflanzliche Milch" und Kanariensamen-Emulsion als Zusatz zur Milch für Säuglinge]. Batavia, Geneesk. Tydschr. Ned. Ind., 41, 1901, (510-530). [8030 Q 1875].

Borchers, W. Die Elektrochemie und ihre weitere Interessensphäre auf der Weltausstellung in Paris 1900. Vermehrte und verbesserte Ausgabe des in der "Zeitschrift für Elektrochemie" erschienenen Berichtes. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (107, mit 1 Taf). 30 cm. 2,40 M. [0030 7250 C 62001.

Bordas, F. v. Girard, C.

Bordier, et Gilet. Sur l'électrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1239-1240). [8040 7250].

Boroschek, Leopold. v. Bogert, Marston Taylor.

Bose, Emil. Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. Tl 2. Zs. physik. Chem., Leipzig. 38, 1901, (1-27). [7250 C 6210 6230].

— Ueber die freie Bildungsenergie des Wassers und über eine neue lichtempfindliche Elektrode. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (672-675). [7250 C 6210 6670]. 298

Ueber Gleichgewichtszustände an Gaselektroden. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (817–821). [7250 C 6230].

und Kochan, Hans. Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. Tl 3. Beobachtungen betreffend eine neue lichtempfindliche Elektrode. Zs. physik. Chem. Leipzig, **38**, 1901, (28–55). [7250 C 6230 6670]

Bose, R. C. L. On the chemistry of 'Nerium odorum.' London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92–93). [6500 1860].

Bothamley, C. H. Adurol. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (187-189). [7350].

Boudin, M[aurice]. v. Kamerlingh Onnes, H[eike].

Boudouard, O[ctave]. Influence de la pression dans les phénomènes d'équilibres chimiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (227-230). [7050].

Action réductrice du charbon sur les composés métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (282-287). [0210 0100]. 304

Etude d'une réaction réversible CO² + H² CO + H²O. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (484–489). [7200].

Les phénomènes de combustion dans les foyers industriels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (833-840). [7050 0210]. 306

Sur les alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1325–1327). [0120 0460].

Bougault, J. Action de l'iode et de l'oxyde jaune de mercure sur l'anéthol, l'estragol, le safrol, etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (444-446). [1230].

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Caractérisation de la chaîne propénylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (448–450). [1230 1330].

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (782-784). [1230 5500].

Sur l'acide paraméthoxyatrolactique

 $CH^3O_{(2)}-C^6H^4_{(4)}-C(OH)$ $< CO^2H \\ CH^3$

Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (854–856). [1330]. 312

Sur l'aldéhyde et l'acide méthylène 3-4 dioxyhydratropique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (856-858). [1430-1330]. 313

Bougert, A. v. Bouveault, L.

Bouillet, H. Action de l'acide iodique sur l'acide urique et dosage de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (251-255). [1930 6300]. 315

Boulud. v. Lépine, R.

Bouma, Jac[ob]. Over de roode en bruine stof, die by de behandeling van het indican der urine met yzerchloride en zoutzuur ontstaan. [Ueber den rothen und braunen Farbstoff, welche bei der Behandlung des Indicans im Harne mit Eisenchlorid und Salzsäure entstehen]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (73-83). [6500 Q 8319 1660].

Over de bepaling van de hoeveelheid indican in de urine als indigorood door middel van isatinezoutzuur. [Ueber die Bestimmung des

Indicangehaltes im Harne als Indigoroth mittelst Isatin-Salzsaure]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **2**, 1901, (332–346). [6500 Q 8319 1660 0090].

Bouma, Jac[ob]. Ueber die Bestimmung des Harnindicans als Indigoroth mittelst Isatinsalzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (82–93). [6500 Q 8310.2]. 318

Bourcet, P. Les origines de l'iode de l'organisme. Cycle biologique de ce métalloïde. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1364-1366). [8040 0390].

— See also Stassano.

Bourquelot, Em[ile], et Hérissey, H[enri]. Sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (571-574). [1820 1830]. 320

Bouveault, L[ouis]. Sur l'α acétylfurfurane du goudron de bois et sa synthèse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (435-441). [1910]. 321

Ueber das α-Acetylfurfuran des Holztheers und seine Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1072–1073). [1910]. 322

et Bougert, A. Action du chlorure de butyryle sur le sodacétylacétate de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (701–704). [1310].

Mitration des éthers acétylacétiques et de leurs dérivés acidylés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1569–1572). [1310]. 324

et Tetry, L[éon Alexandre]. Sur l'acide méthyladipique de l'oxydation de la pulégone et de la β methylcyclohexanone. Paris, Bul. soc. chim. (sér. 3), **25**, 1901, (441–444). [1540 1310].

ret Wahl, A. Action de l'acide azotique fumant sur le diméthylacrylate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (800-804). [1320].

Constitution des éthers a et β nitrodiméthylacry-liques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (808–817). [1320 7000].

réactifs réducteurs sur les deux nitrodiméthylacrylates d'éthyle isomères. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910-918). [1320 1930]. 328 Bouveault, L[ouis], et Wahl, A. Transformation de l'acide diméthylacry-lique en acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (416–418). [1320–1310].

Bouvrie, Marie des. Het voorkomen van suiker in de urine van gravidae en puerperae. [Das Vorkommen von Zucker im Harne von Gravidae und Puerperae]. Amsterdam, (Scheltema and Holkema), 1901, (117). 24 cm. [8040 Q 8321].

Bowers, Henry L. v. Schober, William B.

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on Aromatic Ethers of Glycerol. Diaryloxyisopropylphosphorous Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221–1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188–189) [Abstract]. [1230].

Brakes, James. Colorimetric Determination of Titanic Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (23). [6300].

Brand, J[ohannes]. Onderzoekingen over de afscheiding en samenstelling van de gal by den levenden mensch. [Researches on the secretion and composition of bile in the living human being.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (649-651) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (584-585) (English). [8040 Q 7633 7630].

Onderzoekingen over afscheiding en samenstelling van de gal by den levenden mensch. [Untersuchungen über Absonderung und Zusammensetzung der Galle beim lebendigen Menschen]. Amsterdam. (Cladder and Tak), 1901, (93). 24 cm. [7250 8040 Q 7633 7630]. 334

Branly, Edouard. Sur l'électrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1361–1364). [7250 8040]. 335

Braren, W., und Buchner, E. Ueber Pseudophenylessig- oder Norcaradiëncarbonsäure. (V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (982-997). [1340].

Braun, F. W. Neue Laboratoriumsapparate. 1) Brenner zur Erzeugung einer Natriumflamme. 2) Neuerung an Bunsenbrennern. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (69-70). [0910]. 337 Braun, R. Die Bestimmung des Milchzuckers mit dem Wollnyschen Milchfettrefraktometer im Vergleich zu den analytischen und polarimetrischen Bestimmungs - Methoden. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (578–579, 596–599, 613–616). [6500—1820—Q 1834]. 338

Brauner, B[ohuslav]. On the atomic weight of praseodymium. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (65). [0600 7100].

On praseodymium tetroxide and peroxide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (66). [0600]. 340

Note on neodymium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (66-67). [0520 7100]. 341

Contribution to the chemistry of thorium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (67-68). [0770 7100].

On the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, **84**, 1901, (233-234). [7000].

and Pavlíček, F. On the atomic weight of lanthanum and on the error of the "sulphate method" for the determination of the "equivalent" of the rare earths. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (63-64). [0440 7100]. 344

Brearley, Harry. v. 1bbotson, Fred.

Bredig, Georg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer katalytischen Eigenschaften. Kontaktchemische Studie. Leipzig, 1901, (99). 23 cm. [7000 7050 8020 Q 1235].

Les actions diastasiques du platine colloïdal et d'autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901. (490-492). [8010 0610]. 346

Analogies entre les actions diastasiques du platine colloidal et celles des diastases organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (576–578). [8010-0610].

Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. (Antwort an Herrn W. Raudnitz). Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (122–124). [0610 8020 Q 1235]. 348

———— Ueber die Chemie der extremen Temperaturen. [Vorlesung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (418–422, 433–438). [0910 C 1010 1200]. 349

Bredig, Georg. Das Wasserstoffsuperoxyd als Säure (nach Versuchen von Herrn Calvert). [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (622-624). [7250 0360]. 350

Ammoniumfrage in wässeriger Lösung. [Elektrische Absorption.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (767–768). [7250 C 6610].

und Ikeda, K. Ueber anorganische Fermente. II. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (1-68). [0610 8020 Q 1235].

und Reinders, W. Anorganische Fermente: III. Die Goldkatalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 19 fl, (323–341). [0150 7050 Q 1285].

Bremer, H. Ueber Fleischextract. ChemZtg, Cötheu, **25**, 1901, (23). [6500 Q 1855].

Bremer, W. v. König, Jos.

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (629-632). [1230].

- Sur quelques dérivés éthérés phényliques iodés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (819-822). [1230]. 356

du phénol. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (831–833). [1230 0390].

Breull, P. v. Bodlaender, Guido.

Brewer, C[harles] E[dward]. v. Orndorff, W. R.

Brewis, E. T. r. Allen, M. W.

Broca, André, et Turchini. Décharge disruptive dans les électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (915–917). [7250]. 358

Brode, Johannes. Katalyse bei der Reaktion zwischen Wasserstoffperoxyd und Jodwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (257–307). [7050].

Bronn, J. Die Fabrikation der Thonerde zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (844–854, 868–877). [0120 G 60 J 27]. (p-1881)

Broockmann. Ueber ein Vorkommen von Kohlenwasserstoffen in Druckluft. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (98–99). [6400]. 361

Brown, Harold. v. Dunstan, Wyndham R.

Brown, O. W. v. Dennis, L. M.

Brown, R. B., and McCrae, J. The Solution Theory of Dyeing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1092–1093). [7150]. 362

Browne, C. A., Jr. The Chemical Analysis of the Apple and some of its Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (869-884). [6500]. 363

Browning, K. C. Note on phosphorus suboxide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (243). [0570]. 365

Bruhns, H. Ueber das Dichloracetobrenzcatechin und das Dichloracetopyrogallol. Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (91–97). [1530].

Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die gechlorten Oxyketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (97–100). [1530]. 367

Brunck. Die Entwicklungsgeschichte der Indigo-Fabrikation. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (19-25). [5020 1930]. 368

Bruner, L[udwik]. Studya dynamiczne nad bromowaniem ciał aromatycznych. (Dynamische Untersuchungen über die Bromierung aromatischer Körper). Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (22–59). [7050–5500].

Studya dynamiczne nad bromowaniem ciał aromatycznych. [Études dynamiques sur la bromuration des corps de la série aromatique]. Kraków, Rozpr. Akad. A., 1901, 41, (40-95). [7050 5500]. 370

Bruno, Albert. Sur un petit four de laboratoire. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (276-277, avec fig.). [0060].

Bruns, D. v. Gadamer, Johannes.

Brunton, T. Lauder, and Rhodes, Herbert. On the Presence of a Glycolytic Enzyme in Muscle. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (323–326). [8010]. **Bruyn,** B[althasar] R[utger] de. v. Holleman, A[rnold] F[rederik].

Bruyn, Cornelius Adriaan Lobry de. v. Lobry de Bruyn, Cornelius Adriaan.

Bry, Edward. v. Sachs, Franz.

Bryan, Thomas Joseph. Ueber die Einwirkung von o- und p-Tolylsenföl auf Phenole bei Gegenwart von Aluminiumchlorid. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (23). 22 cm. 1 M. [1130 1230]. 373

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 34, 1901, (345-348). [1310 1730 1930].

See also Braren, W.

Buchner, E[rnst] H[endrik]. v. Cohen, Ernst.

Buchner, Georg. Die Metallfärbung und deren Ausfuhrung mit besonderer Berücksichtigung der chemischen Metallfärbung. 2. Aufl. Berlin (M. Krayn), 1901, (XII + 254 + X). 26 cm. 6 M. [0900]. 375

Eur Untersuchung und Beurtheilung von Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21–22, 37–39). [6500 × 4611 Q 1540].

Buckendahl, A. Lehrbuch für der Unterricht in der anorganischen Chemie.
3. verb. Aufl. Gotha (F. A. Perthes), 1901, (VI+218). 21 cm. 2,40 M. [0050].

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 34, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1930 1940]. 378

und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem Ges., **34**, 1901, (1189–1210). [5020 1930 1920].

Bugarszky, István. A bróm és aethylalkohol egymásra hatásának sebességéröl. [Ueber die Geschwindigkeit der Einwirkung von Brom auf Aethylalkohol.] Math. Termt. Ért., Budapest, 19, 1901, (128-177). [7050].

Bujard, Alfons. Zur Bestimmung des Glykogens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (781). [6300 Q1426].

Bułakowski, Władysław. Dalszy ciąg badań nad ekstrakcyą wodną. [Continuation des recherches sur l'extraction à l'aide de l'eau]. Gaz. cukr., Warszawa, **15**, 1901, (612-617). [6500].

and Scholtze, J. Praktyczne zastosowanie ekstrakcyi wodnej. [Sur l'application pratique de l'extraction à l'aide de l'eau]. Gaz. cukr., Warszawa, 15, 1901, (387–391). [6500]. 383

Bullnheimer, Friedr. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (101–104). [6200 G 12]. 384

Bunel, L. v. Freundler, P.

Buraczewski, J. v. Marchlewski, L.

Burgess, Charles Hutchens, and Chapman, David Leonard. Non-existence of the so-called Suboxide of Phosphorus. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1235-1245) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (189) [Abstract]. [0570].

Burgess, Herbert E. Oil of Citron-London, Anal., 26, 1901, (260-262). [6500]. 386

Two new substances in lemon oil. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (171-172). [6500 1350].

Burk, W. E. Quantitative Determination of Fluorine in Fluorides easily decomposable by Sulphuric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (825-829). [0310-6200]. 388

Burrows, H. v. Tilden, W. A.

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1119–1127). [1630 7000 1330]. 389

 Ceber die
 und
 Holzmann,
 Herm.

 Ucber die
 isomeren
 Thiosemicarbazide.

 Berlin,
 Ber.
 D. chem. Ges.,
 34, 1901,

 (320-345).
 [0210 1930 1940 1310
 1310

 1720].
 390

und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1310–1930–1940]. Buss, Otto. Lüppo-Cramer's "Contrablau" vom Standpunkte der Zenkerschen Theorie. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (37–44). [7350 C 3610]. 392

Butkewitsch, Wl. Ueber das Vorkommen eines proteolytischen Enzyms in gekeimten Samen und über seine Wirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (1–53). [4020 8010 Q 1240 1134 M 3100 2300 L 5000].

Byl, Hendrik Coenraad. De cadmiumamalgamen en hun electromotorisch gedrag. [The cadmium-amalgams and their electromotive force]. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (56 with pl.). 23 cm. [7000 0230 C 2480 5610].

Cacace, Ernst. Ueber das proteolytische Vermögen derBakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (244– 248). [4000 R 1900 Q 1240 1134 M 7700].

Caldwell, B. Palmer. v. Jones, Harry C.

Calov, G. v. Stoermer, Richard.

Calvert, H. T. v. Skirrow, F. W.

Camichel, C[harles], et Bayrac, P[ierre]. Sur les spectres d'absorption des indophénols et des colorants du triphénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (485–487). [7300–5020]. 396

Nouvelle méthode permettant de caractériser les matières colorantes. Application aux indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (882–885). [7300].

See also Bayrac, P.

Canter, Hall. Orthophenylsulphonebenzoic Acid and Related Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96-111). [1330 1530]. 398

Carette, H. Sur la méthylnonylcétone. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (412-415). [1510]. 399

Carnot, Ad. Sur les tellurures d'or et d'argent de la région de Kalgoorlie (Australie occidentale). Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1298-1302). [0760 0560].

Carpenter, H. C. H. On the oxidation of sulphurous acid to dithionic acid by metallic oxides. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (212-213). [0660]. 401

Cartaud, G. Sur la structure cellulaire de quelques métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1327–1329). [0100].

Carter, William. v. Pickard, Robert Howson.

Cash, J. Theodore, and Dunstan, Wyndham R. The Pharmacology of Pseudaconitine and Japaconitine considered in relation to that of Aconitine. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (378–384) (Abstract). [8000].

The Pharmacology of Pyraconitine and Methylbenzaconine considered in Relation to their Chemical Constitution. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (384–389) (Abstract). [8000].

Cates, W. A. Note on the Estimation of Hippuric Acid. Chem. News, London, 83, 1901, (121). [6300]. 405

Cathelineau, et Hausser, J[ean]. Etude sur l'huile de cade (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (247–250). [6500].

Litudes sur l'huile de cade (suite). Le cadinène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (931–933). [6500].

Causse, H. Sur la présence de l'oxysulfocarbonate de fer dans l'eau du Rhône. Paris, Bul. soc. cbim., (sér. 3), 25, 1901, (220–227). [0320 6500 1310].

Cavalier, J[acques]. Acidimétrie de l'acide phosphorique par l'eau de baryte. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (796–799). [6300 0570]. 409

Acidimétrie de l'acide phosphorique par la baryte. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1330–1331). [6300–0570]. 410

Caven, R. M. Organic derivatives of phosphoryl chloride, and the space configuration of the valencies of phosphorus. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (26-27). [2000].

Cayvan, L. L. v. Woodman, A. G.

Cazeneuve, P[aul]. Sur la diphénylcarbodiazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (375-379). [1630]. **Cazeneuve,** F[aul]. Sur la diphénylcarbodiazine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (412-414). [1600]. 414

Sur l'énergie chimique de l'acide formique; déplacement de l'acide azotique des azotates par l'acide formique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901. (427-428). [1310]. 415

Sur des combinaisons acides et alcooliques de l'urée de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (450–454). [1630].

Sur les combinaisons acides et alcooliques de la phénylearbazide ou urée de la phénylhydrazine. Paris, ('.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (340-342). [1600].

Sur un outillage très simple pour la réfrigération ascendante. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (476–479). [5500]. 418

éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (632-636). [1210 1230].

Sur le chlorhydrate d'ure de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (757–758). [1630].

Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (758–761). [1630 0270 5020]. 421

Emploi de la diphényl-carbazide pour la recherche de l'acide chromique dans le coton teint au jaune de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (761-762). [1630-0270].

et Défournel, H. Sur la recherche et le dosage des azotates dans les -eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). **25**, 1901, (639–640). [6150-6300-0490]. 423

Černy, Zdenko. Zinn-Nachweis des Harnpeptons. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (592–595). [6500 6150 Q 8440]. 424

Chabrié, C[amille]. Sur quelques composés du cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (678-681). [0280]. 425

 Chabrié,
 C[amille], et
 Rengade,

 E[tienne].
 Contribution à l'étude de

 l'indium.
 Paris, C.-R. Acad. sci., 132,

 1901, (472-474).
 [0400].

Contribution à l'étude de l'indium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (566-572). 427

Chain, M. v. Marckwald, Willy.

Chapelle, Ph. r. Meillère, G.

Chapman, Alfred C. Santalenic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (134–138). [1350]. 428

The Detection of Arsenic in Beer and in Brewing Materials. London, Anal., **26**, 1901, (8–10). [6100].

Arsenic in Coal and Coke. London, Anal., **26**, 1901, (253-256). [6200].

Chapman, David Leonard. v. Burgess, Charles Hutchens.

Chapman, Edwin M. r. Lapworth, Arthur.

Chappuis, Pierre, et Harker, G. A. Comparaison du thermomètre à résistance de platine avec le thermomètre à gaz et détermination du point d'ébullition du soufre. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (20–28, avec pl.). [7200].

Charabot, Eugène. Sur le rôle de la fonction chlorophyllienne dans l'évolution des composés terpéniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (259-265). [8030].

Sur le rôle de la fonction chlorophyllienne dans l'évolution des composés terpéniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (159–161). [8030].

et Hébert, A. Recherches sur le mécauisme de l'éthérification chez les plantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (885–893). [8030 8010].

Chassevant, Allyre. v. Gautier, Armand.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P.
The Preparation of Acetylchloraminobenzene and some related Compounds.
London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (274–
280). [1630].
435

The Action of Acetylchloro- and Acetylchromo-aminobenzenes on Amines and Phenylhydrazine. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (461–469) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (38–39) [Abstract]. [1630].

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P.
The Preparation of o-Chloroaniline.
London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (469–470) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (39) [Abstract]. [1630]. 437

The symmetrical Trichlorobromoanilines and Chloroand Bromo-amino-derivatives of Chlorobromoacetanilides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (816–822) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124–125) [Abstract]. [1630].

ment of Bromine by Chlorine in Anilines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (822–827) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (125) [Abstract]. [1630]. 439

und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160–167). [1630]. 440

Derivate des symmetrischen Diphenylharnstoffes und deren Umwandlungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1073–1078). [1630–1310].

des symmetrischen Diphenylharnstoffes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1078–1081). [1630]. 442

Chevastelon, R. Des réactions de l'acétylène avec le chlorure cuivreux dissous dans une solution neutre de chlorure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1489–1492). [1120 0290].

Chevrotier. v. Lumière, Auguste.

Chilesotti, A. Zur Kenntnis der elektrolytischen Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch. Halle, 7, 1901, (768–773). [5500]. 444

Chlopin, G[rigorij] W[italjevič]. Die patentierten Hafergrützen, ihre chemische Zusammensetzung und ihr Nährwerth. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (481–489). [6500 Q 1872].

Choina. v. Seliwanoff, Th.

Chroustchoff, Paul. Recherches cryoscopiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (955–957). [7200].* 446

Church, A. H. The Chemistry of Paints and Painting. Third Ed. London, 1901, (Seeley and Co.), (XX + 355). 20 cm. [6500].

clark, F. W. Eighth Annual Report of the Committee on Atomic Weights. Determinations Published in 1900. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (90-95). [7100].

Clark, John. Composition of Dutch Butter. London, Anal., **26**, 1901, (113-117). [6500].

Clarke, G. v. Kipping, F. S.

Clarke, Mary E. v. Kastle, J. H.

Classen, A[lexander]. Ausgewählte Methoden der analytischen Chemie. Bd. 1. unter Mitwirkung von H. Cloeren. Braunschweig, 1901, (XX+940, mit 1 Taf.). 23 cm. [6000]. 450

Ueber den Genauigkeitsgrad elektro-analytischer Arbeitsmethoden, sowie über die kathodische Abscheidung von Kohlenstoff, Schwefel und Phosph r. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (173). [6000].

Clauser, Robert. Methode zur quantitativen Bestimmung der Nitrosogruppe in organischen Verbindungen. (I. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (889–895). [6300].

Clayton, E. G. On an incrustation from the Stone Gallery of St. Paul's Cathedral. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201-203). [6500]. 453

Cleeff, Doyer van. v. Doyer van Cleeff.

Cloetta, M[ax]. Zur Kenntniss der Darstellung und Zusammensetzung der Digitalisglykoside. Arch. exper. Path., Leipzig, 45, 1901, (435–446). [1840 1850 Q 1440 9135 M 3120]. 455

Clover, A. M. v. Freer, Paul C.

Coebergh, Pieter Theodoor. De chemische dynamica der omzetting van chloor- en broomazynzuur. [Die chemische Dynamik der Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure]. Haarlen, (Henri Coebergh), 1901, (X+67). 24 cm. [7050—1310].

Coehn, Alfred. Ueber das elektrochemische Verhalten des Acetylens. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (681-684). [1120 7250]. 457 **Cohen,** Ernst. Studien über die Inversion. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (69-83. [7050-1800]. 458

Physikalisch-chemische Studien am Zinn. (4. Mitteilung.) Beiträge zur Geschichte des grauen Zinns. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (513–516). [0720].

Arbeit, welche die Verwandtschaft leisten kann nach gemeinschaftlichen Versuchen mit A. W. Visser). Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (517–523). [7000].

De enantiotropie van het tin, V en VI. [On the enantiotropy of tin, V and VI.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (38–43, 435–438) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (93–98, 469–472) (English). [7000 0720]. 461

Over de oorzaken der vertering van kondensorpypen en rood-koperen zeewaterleidingen aan boord van stoomschepen. [Ueber die Ursache der Verzehrung der Kondensorröhren und rothkupfernen Meereswasserleitungen auf Dampfschiffen.] 's Gravenhage, De Ingenieur, Weekblad, **16**, 1901, (178–187). [0100 C 6220].

De experimenteele bepaling der fiktieve oploswarmte. [Experimental determination of the limiting heat of solution]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (285–290) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (327–332) (English). [7200 C 1910].

en Büchner, E[rnst] H[endrik]. Over den oplosbaarheidsregel van Étard. [Étard's law of solubility.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (560–565) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (561–565) (English). [7150].

en Raken, H[erman]. De oplosbaarheid van koolzure kalk in zee-water. [The solubility of calcium carbonate in sea-water.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (28–31) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (63–66) (English). [0220 7150 J 45].

Cohen, J[ulius] B., and Dakin, H. D. The Aluminium-Mercury Couple. Part III Chlorination of Aromatic Hydrocarbons in presence of the Couple. The Constitution of Dichlorotoluenes. London, J. Chem. Sec., **79**, 1901, (1111-1134) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (91) [Abstract]. [5500–1130].

Cohen, J[ulius] B., and Dakin, H. D. Note on the reduction of trinitrobenzene and trinitrotoluene with hydrogen sulphide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1130 1630]. 467

Experiments on the Production of Optically Active Compounds from Inactive Substances. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1305–1312). [1240 1310 1320 1330].

Cohen, H. Titratie met ioodeosine als indicator. [Die Titration mit Iodeosin als Indicator.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (204–206). [6300].

Cohen, Lillian. v. Harding, Everhart P.

 Cohn, Georg.
 Ueber aromatische

 Phenoxacetamidine.
 J. prakt. Chem.,

 Leipzig, (N.F.),
 63, 1901, (188–192).

 [1930 1640].
 470

Cohn, Paul. Ueber neue Diphenylmethanderivate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (311–313). [5020]. 471

Cohoe, W. P. v. Jackson, C[harles] Loring.

Colman, J. v. Gabriel, Siegmund.

Cole, Sydney W. v. Hopkins, F. Gowland.

Collet, A. Action de l'ammoniaque alcoolique sur les dérivés ω —bromés de la méthyle-p.-chlorophénylcétone et de la méthyle-p.-bromo-phénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (929–931). [1530–1930].

Collie, J. Norman. On the Decomposition of Carbon Dioxide when submitted to Electric Discharge at Low Pressures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1063–1069) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (168–169) [Abstract]. [0210].

— See also Garsed, W.

Collins, S. H. Sugar in Swedes. Part I. Analytical Methods. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (536– 538). [6500]. Colson, Albert. Sur certaines conditions de réversibilité. Paris, C.-R. Acad.
 sci., 132, 1901, (467-469). [7050 0110 0380].

Action des bases et des acides sur les sels d'amines. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1563–1565). [7050].

Congdon,ErnestA.LaboratoryInstructionsinGeneralChemistryPhiladelphia,(Blakiston),1901,(110).22·5 cm.[0030 0900].477

Coninck, Oechsner de. v. Oechsner de Coninck.

Conn, Wallace T. v. Michael, Arthur.

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1339–1344). [1930–1940].

Conroy, James T. The Rate of Dissolution of Iron in Hydrochloric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (316–320). [0320 7050]. 479

Heslop, O., and Shores, J. H. The Action of Reducing Gases on Sulphocyanides. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (320–322). [1310].

Cook, Alfred N. Derivatives of Phenylether. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (806–813). [1230].

Coops, Gerrit Hendrik. Inwerking van zoutzuurgas op waterige formaldehydoplossing. [Einwirkung von Salzsäuregas auf wässerige Formaldehydlösung]. Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (X+86). 22 cm. [1410]. 482

Coppet, L[ouis] C. de. Sur les abaissements moléculaires de la température du maximum de densité de l'eau produits par la dissolution des chlorures, bromures, et iodures de potassium, sodium, rubidium, lithium et ammonium; rapports de ces abaissements entre eux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1218–1220). [7200].

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Chlor auf metallisches Silber

im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (21–23). [0110–7350]. 485

Corstorphine, Robert Henry. v. Henderson, George Gerald.

Cotton, S. Action de l'eau oxygénée sur le sang. Moyen facile de différencier le sang de l'homme de celui des animaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (255-257). [8000]. 486

Coupin, Henri. Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à des doses très faibles de substances toxiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (645-647). [8030].

Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à l'action utile des sels de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1582-1584). [8030 0420].

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur l'iodol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (269-272). [1930].

Couturier, F. v. Vignon, Léo.

Cownley, A. J. v. Paul, B. H.

Crafts, J[ames] M[ason]. Catalysis in Concentrated Solutions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (236-249). [7050].

Craig, A. G. On the Determination of Formaldehyde. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (638–643). [1410 6300]. 491

Gremer, Max. Ueber die Verwertung der Rhamnose im tierischen Organismus und einige damit zusammenhängende Fragen der Physiologie der Kohlehydrate. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (428–467). [1800 Q 7931 7940 1430 9120].

Crew, H[enry]. Ueber das Flammenbogenspektrum einiger Metalle unter dem Einfluss einer Wasserstoffatmosphäre. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (302). [7300 C 3030].

Crompton, H. Note on the latent heats of evaporation of liquids. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (61-63). [7200].

Cronheim, W., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Obradurch die Stärkefabrik in Bentschen. Zs. Fischerei, Berlin, **9**, 1901, (81–109). [6500 N 5403 0219 R 2520 M 9000 dc].

Cross, C[harles] F[rederick], and Bevan, E[dward] J[ohn]. Researches on Cellulose. 1895–1900. London, 1901, (Longmans and Co.), (vii + 180). 20 cm. [1840 6500].

Constitution of Cellulose. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (366–369) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (22–23) [Abstract]. [1840].

Crossley, Arthur William. The Interaction of Ethyl Sodiomethylmalonate and Mesityl Oxide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (138-147). [1520 1540 1340 1140].

Preparation and properties of 2:6-diketo-4-isopropylhexamethylene (2:6-dihydroxy-4-isopropyldihydroresorcinol). London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (172). [1520 1540 1310]. 499

 Crotogino.
 Ueber Alkylammonium

 Amalgame.
 Zs.
 Elektroch.
 Halle,
 7,

 1901, (648-649).
 [5500 0380 1600]
 1

Cullen, W. Notes on the so-called "Heat Test" for Explosives. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (8–10). [6500].

Cunaeus, E. H. J. Die Bestimmung des Brechungsvermögens als Methode zur Untersuchung der Zusammensetzung koëxistierender Dampf- und Flüssigkeitsphasen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (232–238). [7300 C 2480 3860].

Curie, P., und Debierne, A. Ueber die durch Radiumsalze hervorgerufene induzierte Radio-Aktivität. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (500–501). [0620 C 4240]. 504

Ueber die induzierte Radio-Aktivität und die durch das Radium aktivierten Gase. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (513–514). [0620 505

—— See also Becquerel, Henri.

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1630 1740].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen seeundären Benzylhydrazinen, R.CH.,NH.NH.CH.,R zu Hydrazonen, R.CH.,NNH.CH.,R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1630–1430–1720]. 507

Cushman, Allerton S. Note on some modified Forms of Physico-Chemical Measuring Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (482-485). [0910].

On Some Complex Compounds of Thallium, and the Constitution of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (505–518). [0790].

Dakin, H. D. v. Cohen, J. B.

Da Silva, A. J. Ferreira. Sur la sensibilité des méthodes de recherche de l'acide salicylique dans les vins. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (726, 731). [6150-6300]. 510

Davidson, W. B. v. Japp, Francis R.

Davies, Herbert E. The Decomposition of Chlorides by Ignition with Organic Matter. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (98-100). [6200] 511

Davies, J. v. Streatfeild, F. W.

Davis, Charles B. On the Elimination and Quantitative Estimation of Water in Oils, Fats, and Waxes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (487–488). [6500]. 512

Dawson, H. M. On the Nature of Polyiodides and their Dissociation in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (238-247). [0420 7250]. 513

Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part II. The Absorptive Powers of Dilute Solutions of Salts of the Alkali Metals. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (493–511) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (5–6) [Abstract]. [7150 7250].

Metal - Am monia Compounds in Aqueous Solution. Part III. Salts of the Alkaline Earth Metals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1069–1072) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (177) [Abstract]. [7250 7150].

Compounds in Aqueous Solution. Part IV. The Influence of Temperature on the Dissociation of Copper-Annmonia Sulphate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1072-1076) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (178) [Abstract]. [7250 7150]. 516

Day, A. r. Holborn, Ludwig.

Deacon, E. R. A New Colour Reaction for Amygdalin. Chem. News, Lendon, 83, 1901, (271). [6150]. 517

Debierne, A. v. Curie, P.

Robert Wilhelm Bunsen und seine Wissenschaftlichen Leistungen. Für isbesondere der Chemie. Cassel (Th. G. Fisher und Co.), 1901, (VI + 164, mit Taf.). 22 cm. 2 M. [0010]. 518

Defacqz, Ed. Contributions à l'étude de tungstène et de ses composés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (238-288). [0840].

de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (32-35). [0840 0570]. 520

Sur un arséniure et un chloro-arséniure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (138-140). [0840 0140]. 521

Defournel, H. Sur quelques nouveaux saccharinates métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (322–329). [1660].

Action de la saccharine sur l'ureé de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604-606). [1330-1630-1660]. 523

Sur le saccharinate de quinine basique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606-607). [1330 3010 1660]. 524

Dosage de la saccharine dans les matières alimentaires. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (512–515). [6500].

— See also Cazeneuve, P.

De Heen, [P.]. Ueber eine neue Art elektrischer Wellen und die Absorption derselben durch Flüssigkeiten. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, 72, II, 1, 1601, (32). [7250 C 6610]. 526

Dehérain, P. P., et Demoussy. Sur la germination dans l'eau distillée. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (523–527). [8030]. **Delacroix,** A. E. Sur les acides antimoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (288–289). [0680].

Antimoniates de cuivre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (289–290). [0680 0200]. 529

Delage, Marcel. Sur les acides pyrcgallolsulfoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 14.01, (421-423). [1330]. 530

Delange, R. v. Moureu, Ch.

Delauney. Les poids atomiques des corps simples [et leur progression géométrique]. Nature, Paris, **29**, (1^r semest.), 1901, (410). [0100].

Delépine, Marcel. Formation et décomposition des acétals. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (346–360). [7050].

Sur la formation et la décomposition des acétals. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (331-334). [1410].

Recherches sur les acétals. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (378-416 et 482-498). [1410 7050]. 534

Relations numériques entre les chaleurs de formation des acétals et celles des composés isomères Panis, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (360–363). [7200].

La chaleur de formation des acétals comparée à celle des composés isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (777-779). [7200]. 536

Action de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (574–586). [1210–1410].

Action de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968-971). [1410-1210-1910].

Sur les éthers imidodithiocarboniques R.N=C(SR¹) ². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416– 1418). [1310]. 540

---- See also Matignon, C.

Demarçay, Eug'ène'. Sur un nouvel élément : l'europium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1484-1486). [0100]. 541

Demoussy. v. Dehérain, P. P.

Demuth, Ed. v. Bamberger, Eugen.

Dennis, L. M., and Brown, O. W. Potassium Perselenate — Preliminary Note. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (358-359). [0420]. 542

Dennstedt, [M.]. Einrichtungen des neuen chemischen Staatslaboratoriums [zu Hamburg]. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLII—XLIV). [0060-0900]. 543

Derôme, J[uvénal]. Propriétés des produits de substitution alcoylés de l'acétonedicarbonate d'ethyle monocyané — Action du chlorure de cyanogène sur l'acétone dicarbonate de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (699-701). [1310].

La théorie des ions. Nature, Paris, **29**, (1^r semest.), 1901, (307-308). [7250]. 545

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1129-1131). [1210-1310].

d'acides sur les aldéhydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1567–1569). [1410 1210 1330 1310]. 547

Desmots, H. v. Moureu, Ch.

Devaux, H. De l'absorption des poisons métalliques très dilués par les cellules végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (717–719). [8030]. 548

Deventer, Ch. M. van. Einige Bemerkungen zu Ostwald's Grundlinien der anorganischen Chemie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (216-218). [0050 0100]. 549

Dewar, James. The Boiling Point of Liquid Hydrogen, determined by Hydrogen and Helium Gas Thermometers. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (44-54). [0360 7200]. 550

Détermination du point d'ébullition de l'hydrogène liquide au moyen de thermomètres à gaz hydrogène et hélium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (417-432). [0360 7200].

Dewar, James. Bakerian Lecture.-The Nadir of Temperature and Allied Problems. 1. Physical Properties of Liquid and Solid Hydrogen. 2. Separation of Free Hydrogen and other Gases from 3. Electric Resistance Thermometry at the Boiling Point of Hydrogen. 4. Experiments on the Liquefaction of Helium at the Melting Point of Hydrogen. 5. Pyro-electricity, Phosphorescence, etc. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850]. 552

See also Liveing, G. D.

Dickinson, Cyril. v. Patterson, T. S.

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1930 1310 1940].

Dieterich, Karl. Analysis of Resins, Balsams and Gum-Resins, their Chemistry and Pharmacognosis for the use of the scientific and technical research chemist, with a bibliography. Translated from the German by Chas. Salter. I ondon, 1901, (Scott, Greenwood and Co.), (xvi + 340). 22 cm. [1860 6500].

Die Analyse des Colophoniums im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (60–61). [6500 M 3120]. 555

—— Der Kautschuk des Arzneibuches und seine Verwendung zum Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (276–277). [6500 Q 9190 M 3120].

— Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (323). [6500 Q 9190]. 557

- Zur Werthbestimmung des Gummi arabicum. [Kritik und Ergänzung der gleichlautenden Arbeit von O. Fromm in Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, (143-168).] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (408-410). [6500 M 3120].

——— Neue höchst empfindliche Reagenspapiere. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (592–593). [0910]. 559

Analytische Beiträge zum Paraguaythee. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (253–258). [6500 Q 1885 M 3120 5400]. 560 **Dieterici**, C[onrad]. Zur Berechnung der Isothermen. Physik. Zs., Leipzig, **2,** 1901, (472-475). [7150 C 1450 1880].

zwischen osmotischem Druck und osmotischer Arbeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (220–222). [7150 C 2480].

Dietschy, Richard. v. Nietzki, Rudolf.

Dimroth, Otto. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Anthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (219–223). [1140].

— Ueber die Konstitution einiger pharmazeutisch wichtiger organischer Quecksilberverbindungen. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (352– 354). [2000 Q 9125].

Ditthorn, Fr. v. Schulz, Fr. N.

Ditz, Hugo. Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (3–14, 25–31, 49–57, 105–111). [0220]. 565

Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (160–165). [6300].

Veber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (894-897). [6100 0260 0540].

des Kobalts und Eisens und den Einfluss der Alkohole und anderer organischer Stoffe auf die elektrolytische Dissociation der Salze in wässeriger Lösung. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (109–112). [6100 7250 C 6250]. 568

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. Nitrilosulphates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164) [Abstract]. [0490 0420 0500].

_____ and Ogawa, Masataka. Ammonium and other Imidosulphites. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1039–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (163–164) [Abstract]. [0490–04201.

Dixon, Augustus Edward. Interaction of Urethanes and Primary Benzenoid Amines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (102–108). [1630]. 571

Dixon, Augustus Edward. A Form of Tautomerism occurring amongst the Thiocyanates of Electronegative Radicles. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (541–552) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (50–52) [Abstract]. [0210 1310].

Halogen-substituted Thiosinamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (553–563) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (40–41) [Abstract]. [1310].

Dobbie, James J., Lauder, Alexander, and Paliatseas, Photios G. The Alkaloids of Corydalis cava. Conversion of Corybulbine into Corydaline. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (87–90). [3010].

Noel. See also Hartley, Walter

Dobbin, Leonard. The Interaction of Potassium Permanganate and Alkali Thiosulphate in Neutral Solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1:01, (212-218). [0420 0500]. 575

The Solubility of Barium Sulphate in Solution of Sodium Thiosulphate. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (218–219). [0170]. 576

der Abhandlung "Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin." Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (157). [1310–1610].

Dolezalek, F. v. Kohlrausch, Friedrich.

Donath, Ed[uard]. Ueber einige Reactionen des Kobalts. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (137-141). [6100].

Metallsulfide mit Thiosulfat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (141–143). [6100–6200].

Donnan, F. G. Versuch einer Theorie der kolloidalen Auflösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (735–743). [7150].

A Theory of Colloidal Solution. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (647-652). [7150]. 584

Dootson, F. W. v. Sell, W. J.

Doran, Robert Elliott. The Action of Lead Thiocyanate on the Chlorocarbonates. Part II. Carboxymethyl- and Carboxyamyl-thiocarbimides and their Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906–915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1310 1330 1610 1630 1660]. 585

Dorn, Ernst. Versuche des Herrn Henning über die elektrische Leitungsfähigkeit radioaktiver Substanzen. Versuche des Herrn Berndt über den Einfluss von Selbstinduktion auf die durch den Induktionsfunken erzeugten Metallspectra im Ultraviolett. Vorläufige Mitteilungen. Halle, Abh. natf. Ges.. 22, 1901, (51–55). [7250 7300 C 4240 3030 6820]. 586

Douglas, James M. r. Jones, Harry C.

Dowzard, Edwin. A Modification of Gutzeit's Test for Arsenic. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (715–718) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (92) [Abstract]. [6100]. 587

An Improved Method for the Preservation of Normal Sodium Hydrate. Chem. News, London, 83, 1901, (18). [6000]. 588

Doyer van Cleef, G[errit]. Démonstration de l'action de sels normaux sur des solutions qui contiennent des ions hydroxyle. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (198-205). [7250]. 589

Dralle, Chr. Ueber den Schmelzprozess in den Glaswannen, sowie über die Ursache und Zusammensetzung der Schornsteinniederschläge. ChemZtg. Cöthen, 25, 1901, (66-67, 86-87, 103-105). [6500]. 590

Drawe, Paul. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (586–587). [02.0 6500]. 591

Drewsen, Viggo. Svovl eller svovlkis. [Sulphur or Pyrites.] [Transl.] Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (18-21, 25-28). [0650]. 592

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Voorloopig onder-

zoek van Radix Laurio. [Vorläufige Untersuchung von Radix Lawuo.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (39–42). [M 3120 D 3010 Q 9190]. 593

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Onderzoek van Bengoek. Zaad van Mucuna capita DC. [Untersuchung des Bengoek. Die Samen von Mucuna capita DC.]. Ned. Tydsehr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (113–120). [3010 M 3120 5400]. 594

Bydrage tot de kennis van Sirikaya, het zaad van Anona squamosa L. [Beitrag zur Kenntniss des Sirikaya's, des Samens von Anona squamosa L.]. Ned Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (214-217). [3010 M 3120].

Drossbach, G. P. Zur Chemie des Thoriums. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (655-658). [0770]. 596

Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (693–709). [7150—7050]. 598

Duboin, A[ndré]. Sur les propriétés réductrices du magnésium et de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (826–828). [0460-0420]. 599

Dubreuil, L. v. Simon, L. J.

Ducru, O. Nouvelles méthodes de dosage de l'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (235-239). [6200 0140]. 600

Recherches sur les arséniates anmoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, (160–238). [0140 0260 0540 6200]. 601

Dufau, Em[ile]. Aluminate de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (669-670). [0120 0460]. 602

Dufty, Lawrence. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, 84, 1901, (248). [6200]. 603

Duhem, P. Ueber die Verdampfung eines Gemisches zweier flüchtiger Stoffe für den Fall, dass der eine Dampf sich dissociiren kann. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig. 36, 1901, (227– 231). [7150 C 1920 2480]. 604 **Duhem,** P. Ueber die Verdampfung binärer Gemische. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (605-606). [7150 C 1920 2480]. 605

Dumont, J. Sur l'absorption du phosphate monocalcique par la terre arable et l'humus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (435–438). [0220]. 606

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. The Alkaloid of Hyoscyamus muticus and of Datura Stramonium grown in Egypt. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (71–74). [3010]. 607

and Goulding, Ernest. The Action of Alkyl Haloids on Aldoximes and Ketoximes. Part 11. Alkylated Oximes and iso-Oximes, and the Constitution of Aliphatic Oximes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (628–641) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (84) [Abstract]. [1410—1510—1530—1610].

Existence of Two Isomeric Triethylox-amines. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (641-643) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85) [Abstract]. [1610].

and Henry, T[homas]
A[nderson]. The Nature and Origin of
the Poison of Lotus arabicus. London,
Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378)
(Abstract). [1350 1850 5010 8010].
610

Sec also Cash, J. Theodore.

Dyer, Bernard. A Chemical Study of the Phosphoric Acid and Potash Contents of Wheat Soils of Broadbalk Field, Rothamsted. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (235–290) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (11–14) [Abstract]. [6500].

———— Some Analyses of Oatmeal. London, Anal., **26**, 1901, (153–154). [6500].

Dyer, Charles Stanley. v. Naylor, William Arthur Harrison.

Dziewoński, Karol. Badanie pogazowej mazi naftowej. [Untersuchung des Petroleum-Gastheers.] Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (45–50). [1100 6500].

Earle, Richard B. v. Jackson, C[harles] Loring.

Easterfield, Thomas Hill, and Aston, Bernard Cracroft. Tutu. Part I. Tutin and Coriamyrtin. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (120–126). [1850]. 614

Easterfield, Thomas Hill, and Aston, Bernard Cracroft. Studies on the Chemistry of the New Zealand Flora. Part 1. The Tutu Plant. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **33**, 1901, (345-355). [1350 1850].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [6200 1310 0320].

Ebert, Gustav, und Reuter, Baptist. Mittheilungen über einige Derivate des 1-Phenyl-2, 3-dimethyl-5-pyrazolons. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (43–44). [1930].

Eckardt, Moritz v. Thiele, Hermann.

Eder, J[oseph] M[aria]. Verwendung farbiger Lichtfilter zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten und für Zwecke des Dreifarbendruckes. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (209–220). [7350].

und Valenta, E. Fortschritte und Neuerungen in der Herstellung und Verwendung photographischer Präparate. ('hem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (559–563). [7350 L 0400]. 619

Ehrenfeld, R. v. Habermann, Josef.

Ehrlich, F. Versuche, betreffend die Krause'sche Methode zur Bestimmung der Reinheit des Rübensaftes. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (501–502). [6500—1820].

— Ueber den neuen Süssstoff "Sucramin" und über das Ammoniak-Salz des Saccharins. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1337–1339). [1330 6500 Q 1885]. 621

Ehrström, Robert. Ueber ein neues Histon aus Fischsperma. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (350–354). [4010 Q 1151 N 5415].

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schweftigen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [1400 0660 1630]. 623

- Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58– 89). [1630 7000 7050]. 624 **Eibner**, Alexander. Ueber ein halogensubstituirtes Aminomercaptan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (657–660). [1230–1630].

— und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalions und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **315**, 1901, (303–356). [5020–1940–1930].

Eichler, J. v. Kehrmann, F.

Eidmann, W., und Moeser, L. Ueber die Bildung von Magnesiunmitrid durch Erhitzen von Magnesium an der Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (390–333). [0460].

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190-203). [1310 1230 1530]. 628

Ekenstein, W[illem] Alberda van. v. Alberda van Ekenstein, W[illem].

Elbs, K[arl]. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (644). [5500].

— und Silbermann, F. Ueber die elektrochemische Reduktion aromatischer Mononitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (589– 591). [5500].

Elias, Curt. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (394). [1410 3010 Q 9130].

Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (441). [1410 3010 Q 9130]. 632

Zilms, Joseph W., and Beneker, Jay C. The Estimation of Carbonic Acid in Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (405-431). [6300 6500].

Embden, Gustav. Ueber den Nachweis von Cystin und Cystein unter den Spaltungsprodukten der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (94–103). [6150—4010 Q 1134—1170—1610].

Emilewicz, T. O fenyliminach oksyacetofenonów. [Sur les phénylimines des oxyacétophénones.] Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1530–1630]. 635

Emmerling, O[skar]. Synthetische Wirkung der Hefenmaltase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (600–605). [8010 1800 R 1820 M 3100 L 5000].

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1400 1500 1930]. 637

Engler, C., und Albrecht, E. Ueber den Vorgang bei der Filtration von Petroleum durch Floridaerde. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (889– 892). [5500 6500].

| Ceber die Petro-| Leumeinschlüsse im Muschelkalk von | Roth-Malsch in Baden. Zs. angew. | Ceben., Berlin, 14, 1901, (913–916). | Geboord | Gebo

Engler, Max. Die Photographie als Liebhaberkunst. Genaue Anleitung zur praktischen Ausübung der gebräuchlichsten photographischen Verfahren. 3. verm. Aufl. Halle a. S. (H. Peter), 1901, (VIII + 302). 17 cm. Kart. 2,20 M. [7350 C 3080 L 0400]. 640

Englisch, Eugen. Periodische Veränderungen an Bromsilbergelatineplatten. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (1-5). [7350].

Enklaar, J[ohannes] E[liza]. Influence d'acides sur la solubilité des sels à ion de même nom. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (183–197). [7150].

Epstein, Stanisław. Badania nad czernieniem soku burakowego. [Recherches sur le noircissement du suc de la betterave.] Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (285–287). [8020].

Erb, Walter. Ueber das Salzsäurebindungsvermögen einiger reiner Eiweisskörper. Zs. Biol., München, 41, 1901, (309–330). [4000 0250 Q 1140]. 644

Erdmann, Ernst. Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Riechstoffe und ätherischen Oele i. J. 1900. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (937–950). [6500 M 3120]. 645

Erdmann, H[ugo]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Atomgewichtsfrage. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (841–843). [7100].

Erdmann, H[ugo]. Fortschritte auf dem Gebiete der allgemeinen und anorganischen Chemie. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (305– 306). [7000].

Ericson - Aurén, Tycho. Über die Auflösungsgeschwindigkeit von Zink in sauren Lösungen. Inaugural-Diss. . . . Upsala . . . Leipzig, 1901, (47). 23 cm. [7050].

Erlenmeyer, jun., Emil. Ueber die Addition von Wasserstoff und anderen einfachen Molekülen an ungesättigte Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (43–56). [7050].

Das Benzolproblem vom stereochemischen Standpunkte aus. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (57–71). [7000 1130].

— Ueber die dichtere Aneinanderlagerung der mehrwerthigen Atome bei conjugirten Systemen benachbarter Doppelbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (71–74). [7050].

Ueber intramolekulare Umlagerungen und ihre Erklärung durch die intramolekulare Bewegungsfähigkeit der mehrwerthigen Elemente. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (75–88). [7050].

Teber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1910–1350]. 654

Ernst, Carl. Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (448–484). [7050 0610]. 656

Escales, Richard. v. Einhorn, Alfred.

Estreicher, Tadeusz. O nowoodkrytych składnikach atmosfery. W: Odczyty o powietrzú. [Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans: Conférences sur l'air.] Warszawa—Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0530 0430 0850 0040]. 657

Etard, A[lexandre]. Du dédoublement des albuminoïdes ou protoplasmides. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1184–1187). [4010]. 658

Euler, Hans. Ueber das Gleichgewicht zwischen Ester, Wasser, Säure und Alkohol. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (405-412). [7050]. 659

Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (641–663). [7050]. 660

Everdingen Jr., E[woud] van. Het verschynsel van Hall en de magnetische weerstandstoename in bismuth by zeer lage temperaturen II. [The Hall-effect and the increase of resistance of bismuth in the magnetic field at very low temperatures II.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (181-199) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (177-195) (English): Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 58, (1-29)[1901?] (English). f0190 C 5670 5660].

Over het verschynsel van Hall en den weerstand in en buiten het magneetveld by bismuthkristallen. [On the Hall-effect and the resistance of crystals of bismuth within and without the magnetic field.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (277-281, 448-462, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (316-321, 407-421, with 1 pl.) (English); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 61, [1901?], (1-23, with 1 pl.) (English).

— Ueber eine Erklärung der Widerstandszunahme im Magnetfelde und verwandter Erscheinungen in Wismuth. Leiden, Comm. Physic. Lab., No. **63**, (1–14). [0190 C 5660 5670]. 663

Hall-Effekt, Widerstand und Widerstandszunahme in Wismut-krystallen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (585–586). [0190 C 5670 5660 G 340 350]. 664

Eyk, C[ornelis] van. Over de vorming van mengkristallen van Thalliumnitraat en Thalliumiodid. [On the formation of mixed-crystals of Thallium nitrate and Thallium iodide]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (44–16) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (98–101) (English). [7000 0790 G 520].

Eyk, C[ornelis] van. Sur la formation ct les métamorphoses des cristaux mixtes de nitrate de potassium et de nitrate de thallium. Haarlem, Arch. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), **4**, 1901, (118–154). [7000–0420].

Eyre, John Vargas. r. Meldola, Raphael.

Eyre, William. r. Young, George.

Fabry, Ch., et Perot, A. Longueurs d'onde de quelques raies du fer. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1501, (1264–1266). [0320 7300]. 667

Fähndrich. Durchblaseversuche mit Sicherheitslampen. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (497–508, 522–527, mit 2 Taf.). [7200].

Fahrion, W. Das Colophonium im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (135). [6500 M 3120].

Fairley, T. Arsenic Estimations relating to Malt-Kilns. London, Anal., **26**, 1901, (177–180). [6200]. 670

Farmer, Robert Crosbie. A New Method for the Determination of Hydrolytic Dissociation. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (863–870) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129) [Abstract]. [7050-7150].

Farr, E. H., and Wright, R. Note on the Causes of the Loss in Strength of Sweet Spirit of Nitre. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (141). [1210]. 672

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques méthylés et éthylés sur le chlorure de diazobenzène. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (11–15). [1510—1740].

Action de la méthylacétylacétone sur les chlorures diazoiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (41–42). [1510 1740].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (95–96). [1310–1740]. 675

Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazorques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (983-985). [1310 1740]. 676 **Favrel,** G. Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1336-1338). [1310 1740]. 677

Fay, Henry, and North, Edward, 2nd. On the Nature of Lead Amalgams. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (216-231). [0580 0380]. 678

Feist, K. Ueber Nitrostilbazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (464-467). [1930].

Feld, Walther. Versuche zur Erzielung rauchfreier Ringofenfeuerung mit Koks, Steinkohle und Braunkohle. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (438–445, 477–482, 515–520, mit Taf.). [6400]. 680

Fels, Julius. Beiträge zur Bestimmung der Viscosität des Leimes. ChemZtg. Cöthen, 25, 1901, (23). [7150 B 2540]. 681

Fendler, G. v. Thoms, Hermann.

Fenton, Henry J. H[orstman]. Note on the sugars from cellulose. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (166-167). [1840]. 682

The Action of Hydrogen Bromide cn Carbohydrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (361–365) [Full paper]; Proc., Chem. Soc., 17, 1901 (22) [Abstract]. [1840 1800].

Methylfurfural. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (807–816) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (119) [Abstract]. [1340–1440–1910].

O[wen]. Note on a method for comparing the affinity values of acids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (24-25). [1310 7050].

of Oxalacetic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (91–101). [1310]. 686

Ferchland, P. Automatische Voltameter. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (976-977). [0910 C 6010]. 687

Férée, J[ules]. Sur un nouveau mode de préparation de l'oxyde ferreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (615-617). [0320]. 688

Sur le chrome électrolytique. Paris, Bul. soc. chim:, (sér. 3), **25**, 1901, (617-618). [0270]. 689 **Férée**, J[ules]. Sur l'azoture de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (618). [0270 0490]. 690

Sur un nouvel oxyde de chrome CrO. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (619 620). [0270].

Sur un nouvel hydrate de sesquioxyde de chrome ('r²0'3, H²0. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (620-622). [0270].

Sur l'amalgame d'uranium et l'uranium pyrophorique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (622–623). [0810].

Ferreira da Silva, A. J. v. Da Silva, A. J. Ferreira.

Ferrier, Olivier. Les empoisonnements saturnins de Vitré (Ille et Vilaine). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (407-412). [0580].

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (412–415). [1530].

— Ueber das 3. 4.3.'4.'-Tetramethoxystilben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (415-416). [1230].

und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409–412). [1530–1230–1910].

Fieber, Rudolf. Vereinfachter Filtrirapparat. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (134). [0910]. 698

Fiquet, Edmond. Synthèse et propriétés des nitriles-phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591-598). [1330 1230].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1310–1320] 1930].

Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454–464). [1310–1930 8000].

——— Ueber einige Derivate des Helicins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (629-631). [1850 Q 1440].

und Armstrong, E. Frankland. Synthese einiger neuen Disaccharide. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (123-131). [1820]. 703 Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Aceto-halogen-Derivate des Traubenzuckers. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (316–322). [1810].

Neubau des ersten chemischen Instituts der Universität Berlin. Berlin, 1901, (V + 76, mit 12 Taf.). 34 cm. [0060]

und Loeben, W. von. Ueber die Verbrennungswärme einiger Glucoside. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (323–326). [1850–7200]. 706

et Mouneyrat, A. Séparation de quelques acides amidés en leurs composants actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (56-68). [1310].

und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1930—1310].

und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (795–798). [1930]. 709

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1930–1630].

_____ Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon - Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949). [5020—1930—1940—1230 1630]. 711

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von *Sanquinaria canadensis*. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (409–420). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 712

______ Ueber die Alkaloide von Eschscholtzia californica. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (421–425). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 713

— Ueber die Alkaloide von Glaueium luteum. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (426–437). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 714

See also Stobbe, Hans.

Fisher, W. W. On Alkaline Waters from the Chalk. London, Anal., **26**, 1901, (202–208). [6500]. 715

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimor. ChemZtg. Cöthen. 25, 1901, (41). [6100 0140 0680]. 716

Fittica, F[riedrich]. Ueber die Zusammensetzung des amorphen Phosphors. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (261). [10570].

Fitzgerald, Francis A. J. Graphite produced by the Acheson Process. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (443-445). [C210].

Flemming, Λ . v. Michaelis, August.

Fleurant, E. Etude d'un densimètre destiné à la détermination de la valeur boulangère des farines du blé. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1421-1423). [6500].

Florence. Bromsilberdruck. Atel. Phot., Halle. 8, 1901, (2-5). [7350]. 720

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1330– 1540–1930–1340]. 721

Flusin, G. Sur l'osmose à travers la membrane de ferrocyanure de cuivre. Paris, ('.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1110-1112). [7150]. 722

Foerster, F[riedr.]. Zur Kenntniss des Ueberganges der unterchlorigsauren Salze in chlorsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), £3, 1901, (141–166). [7050-0250].

Nochmals die Stellung der Elektrochemie im Unterricht der technischen Hochschulen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (461–464). [0050]. 724

Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647–652). [0930 7250 0420].

Folin, Otto. Eine neue Methode zur Bestimmung der Harnstoffe im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 32, 1901, (504–514). [6500 Q 8311].

Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Ammoniaks im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (515–517). [6500 0490 Q 8340]. 727

und Shaffer, Phil. A. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (552-572). [6500–1930–Q 8313]. 728

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901. (418–428). [0290 0880 7100]. 729

Forch, Carl. Zur Kritik der Zahlen der Tabellen von Landolt und Börnstein. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (683–684). [0030 C 0030].

Ueber die Volumverhältnisse in wässerigen Lösungen. Natur u. Offenb., Münster, **47**, 1901, (222–225). [7100].

Forcrand, [Robert] (de). Sur quelques propriétés du bioxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (131-133). [0500].

Chaleur spécifique et chaleur de fusion du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (569–571). [7200—1210].

Vaporisation et hydratation du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (688-690). [7200 1210].

Généralisation de la loi de Trouton. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (879-882). [7200]. 735

Formánek, J. Ueber die Absorptionsspectra des Blutfarbstoffes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (505-523, mit 1 Taf.). [6500-4010-Q 1155-5120-C 3860].

Forster, Martin Onslow. Infracampholenic Acid, an Isomeride of Campholytic and iso-Lauronic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (108–120). [1340–1640].

Studies in the Camphane Series. Part II. Nitrocamphene, Aminocamphene and Hydroxycamphene. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (644-652) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85-86) [Abstract]. [1140 1240 1640].

Studies in the Camphane Series. Part III. Action of Hydroxylamine on the Anhydrides of Bromonitrocamphane. London, J. Chem. Soc., 79, 1201, (653–659) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract]. [1140 1640].

Studies in the Camphane Series. Part IV. The Isomerism of a-Benzoylcamphor. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (987-1002) [Full paper]: Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (167-168) [Abstract]. [1540].

Forster, Martin Onslow. B-Bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (245). [1540].

- and Robertson, William. Preparation and Properties of 2: 6-Dibromo-4-nitrosophenol. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (686–690) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (116) [Abstract]. [1230].

 Studies in the Camphane Series. Part V. Halogen Derivatives of p-Cymene from substituted Nitrocamphanes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1003-1009) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (169) [Abstract]. [1130 1140].

Fortmann, G. v. Russig, F.

Fosse, R[obert]. Sur le prétendu binaphtylène-alcool. Paris, C.-R. Acad. sei., **132,** 1501, (695–697). 1240]. 11230 744

Sur le naphtylol-naphtyloxy-naphtylméthane. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (787–789). $\{1230$ 1240].

Sur l'anhydride du prétendu binaphtylèneglycol. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1127-1129). [1910]. 746

Sur l'aldéhyde oxynaphtoïque, méthanal 1 naphtylol 2. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (371-375). [1430 1230]. 747

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (112–118). [1930].

Fowler, Gilbert John. Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (285-299). [0320].

and Hartog, Philip Joseph. The Heat of Formation and Constitution of Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (299–301). [0320] 7200]. 750

Fox, J. J. v. Hewitt, John Theodore.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolasl. Het Plumieride en zvne identiteit met Agoniadine. [Plumieride and its identity with Agoniadine]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9,** 1901, (3-6) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3,** 1901, (35-38) (English). [1850 M 3120 5400]. 751

Eene nieuwe klasse van nitraminen. [A new class of nitrami-(D-1881)

nes]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (99-102) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (88-91) (English). [1610].

Frank, Fritz. Der Handelsverkehr mit Benzolen, ihre Zusammensetzung, Untersuchung und Verwerthung. Nebst Berichtigung. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (237-241, 262-266, 328, mit Taf.). [1130 6500]. 753

Növényi Frankfurter, A. élelmi szerek vastartalma. [Ueber den Eisengehalt vegetabilischer Nahrungsmittel.] Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (98-100). [6500].

Frankland, Percy Faraday, Wharton, Frederick Malcolm, and Aston, Henry. The Amide, Anilide, and o- and p-Toluidides of Glyceric Acid, London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (266-274) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (6) [Abstract]. [1310 7300].

- and Aston, Francis W. Influence of a Heterocyclic Group on Rotatory Power; the Ethyl and Methyl Esters of Dipyromucyltartaric Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (511-520) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (41) [Abstract]. [7300 1340].

and Farmer, Robert Crosbie. Liquid Nitrogen Peroxide as a Solvent. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1356-1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201) [Abstract]. [0490 7100 7250].

Franzen, H. v. Curtius, Theodor.

Fraprie, Frank Roy. v. Richards, Theodore William.

Fraps, G. S. The Composition of a Wood Oil. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (26–53). [6500].

The Determination of Pentosans. Baltimore, Md, Amer. Chem. J., **25**, 1901, (501–507). [6500].

See also Withers, W. A. G. Verbesserung des Frerichs,

Küster'schen Schwefelwasserstoffapparates. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (118-121). [0910]. 760

Freer, Paul C., and Clover, A. M. On the Constituents of Jamaica Dogwood. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (390-413). Pharm. Arch., Milwaukee, Wis., 4, 1901, (21-28). [6500 M 5400]. 761 Fresenius, C. Remigius. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfänger und Geübtere. 6. Aufl. Bd. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg u. 8.), 1901, (XVI+871. 24 cm. M. 18. 160001. 762

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, 605-619). [3010–1930–1640–1650 M 3120³.

Freundler, P[aul]. Sur le phénylearbazinate de phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (859-862). [1630]. 764

Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du zinc. Faris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1226-1227). [1310 1210].

et Bunel. I.. Sur un mouveau mode de décomposition des dérivés bisulfitiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1338–1340). 766

Freysoldt, Oscar. Die dissiparische Arbeits-Methode zur Behandlung flüssiger und gasförmiger Massen im Grossbetriebe, besonders der Abwässer aus Städten, Bergwerken, Fabriken, etc. Berlin (R. Friedländer & S.). 1901. (IV + 55, mit 4 Taf.). 24 cm. 3 M. [0900].

Freyss, G. v. Noelting, E.

Friedel, Jean. L'assimilation chlorophyllienne réalisée en dehors de l'organisme vivant. Paris, C.-R. Acad. ci., 132, 1901, (1138-1140). [8010].

Friedlaender, P. Fortschritte der Theerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Th. 5. 1897–1900. Berlin (J. Springer), 1901, (VI+1000). 28 cm. 40 M. [5020 0030]. 769

Friedmann, Adolf. v. Freund, Martin.

Friend, G. Clausen, and Smith, Edgar F. The Atomic Weight of Antimony. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (502-505). [0680].

F[riis], J. P. Fremskridt i elektrisk kemi. [Progress in electrical chemistry.] Kristiania, Tekn. Ug., 19, 1901, (6-8). [7250].

ben pyritiske smeltning af kobbermalm. [Transl.] [The pyritic smelting of copper-ore.] Kristiania,

Tekn. Ug., **19**, 1901, (189-190, 214 217). [0290].

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (138-143). [1630]. 773

Fromm, Emil, und Mangler, Georg. Ueber das sogenannte Aethenyltrisulfid (Tetraäthenylhexasulfid) und einige seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (204–217). [1920]. 774

Fromm, O. Werthbestimmung des Gumini arabicum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (143-168). [6500 M 3120].

Fruwirth, C[arl], und Zielstorff, W. Die herbstliche Rückwanderung von Stoffen bei der Hopfenpflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (9–18). [8030 M 3060].

Fuchs, G. Ueber Dormiol. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (337–339). [1410 Q 9120]. 777

Fukui, M. v. Kuhara, M.

Fulweiler, W. H., and Smith, Edgar F. The Precipitation and Separation of Silver in the Electrolytic Way. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (582-585). [0110 6200]. 778

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257). [1930 Q 1630]. 779

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (283-294). [1610 7300 1310].

Hyoseyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (294–333). [3010 Q 9130 M 3120]. 781

Zur Prüfung des Atropinsulfats. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (333–336). [6500 3010 Q 9130]. 782

Gaedicke, Johannes. Das Abklingen des latenten Bildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (392–397). [7350]. 784

Girtner, S. r. Doebner, O[skar].

Gailhat, J. Modification à la méthode manganimétrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (396-402). [6300]. 785

Galimard, J. Action du brome sur la cinchonidine et sur deux bibromocinchonidines isomères α et β. Paris, Bulsoc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (84-88). [3010].

Gallenkamp, W. Zur Indigo-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (197–199). [5020].

Gamgee, Arthur. On the Behaviour of Oxy-haemoglobin, Carbonic-oxide-haemoglobin, Methaemoglobin, and certain of their Derivatives, in the Magnetic Field, with a Preliminary Note on the Electrolysis of the Haemoglobin Compounds. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (503-512). [8000].

Gansser, August W. E. v. Gnehm, R.

Garner, W. W. v. Remsen, Ira.

Garrod, Archibald E. v. Orton, K. J. P.

Garsed, W., and Collie, J. N[orman]. On the Estimation of Cocaine and on Cocaine Hydriodide Periodide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (675–681) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract]. [6300 3010]. 789

On the Determination of Cocaine. Pharm. J., London, (Ser. iv), **13**, 1901, (222-227, 254-258). [3010 6300]. 790

Gautier, Armand. Les gaz combustibles de l'air, et particulièrement l'hydrogène atmosphérique. Ann. chimphys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (5–110). [0100 0360].

Origines de l'hydrogène atmosphérique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (231–235). [0360].

Die Quellen des Wasserstoffs in der Atmosphäre (Berichtigung einer in dieser Arbeit gemachten analytischen Angabe in Bezug auf den Wasserstoff, welchen Säuren aus Graniten frei machen). ChemZtg, Uöthen, 25, 1901, (48). [0360].

Produits gazeux dégagés par la chaleur de quelques roches ignées. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (58-64). [0100].

dans les reches ignées. Action de la

vapeur d'eau sur les sels ferreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (189-194). [0360-0320]. 795

Gautier, Armand. Produits gazeux dégagés par la chaleur des roches ignées. Action de l'eau sur les sels ferreux. Origine des gaz volcaniques. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (402-413). [0100].

Méthode de dosage des sulfures, sulfhydrates, polysulfures et hyposulfites pouvant coexister en solution, en particulier dans les eaux minérales sulfureuses. Paris, C.-R. Acad sci., **132**, 1901, (518–523). [6300 6500].

Origine des eaux thermales sulfureuses. Sulfosilicates et oxysulfures dérivés des silicates naturels. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (740-746). [710].

Sur l'existence d'azotures, argonures, arséniures et iodures dans les roches cristalliniennes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (932-938). [0100].

Chassevant, Allyre, et Magnier de la Source. Détermination du mouillage des vins. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (14–18). [6500].

Geiger, P. v. Hartwich, C.

Genvresse, P. Sur un nouvel alcool dérivé du limonène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (414-416). [1240 1540]. 801

Sur une nouvelle préparation du terpinéol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (637-639). [1240-1140]. 802

Gérard, E. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (153–155). [8010—1310—1930]. 803

Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (361–365). [1930].

Gérardin, Auguste. Epuration de l'air par le sol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (157–159). [8030]. 805

Gérin, F. v. Vignon, Léo.

Gibb, Allan, The Determination of Arsenic and Antimony in Cupreous Materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (184–187). [6200].

806

Gibson, Harriet Winfield, v. Vulté, Hermann T.

Gibody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. Brazilin and Haemato-xylin. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1330-1350-5020].

Giles, W. B. Sulphocyanides of Potassium and Sodium. On a Peculiar Blue Colour produced when these Salts are heated. Chem. News, London. 83, 1901, (61-62). [1310]. 808

Gilet. v. Bordier.

Giltay, J. W. Apparate zur Demonstration der Lichtempfindlichkeit des Selens. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (675-677). [0700 C 6670 5660]. 809

Girard, C., et Bordas, F. Analyse de quelques travertins du bassin de Vichy. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1423 · 1426 · [6500].

Girardet, F[ernand]. Sur un uréomètre très simple. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (329–334). 0920 6330]. 811

Pipette pour déterminer la densité des liquides. Paris, Bul. soc. him., (sér. 3), **25**, 1901, (936-943). [0920]. 812

Gladstone, J. H. The Gold used by the Ancient Egyptians. Chem. News, London, 83, 1501, (13). [0150]. 813

Glass, G. v. Doebner, Oskar.

Gnehm, R. Notiz über Schwefelfarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (226-227). [5020]. 814

und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77-93). [1330-1630-1230-5020-1930].

Göttig, Christian. Ueber Fortschritte auf dem Gebiete der Reductionsversilterung. Zs. augew. Chem., Berlin, 14, 1901, (672-673). [0010]. 816

Goetzel-Albers, O. Ueber die quantitative Bestimmung des Zuckers im Harn nach der Methode von Lehmann. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (156). [6500 Q 8310].

Goldberg, A. Kanarin und Pseudochwefelcyan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (41-48). [5020 v210-1950]. 818 Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Formylphenetidin. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (178). [1410—1230].

Goldstein, E. Ueber Nachfarben und die sie erzeugenden Strahlungen. Berlin, Sitz.Ber. Ak. Wiss., 1901, (222–229). [7350 C 4200]. 820

Gomberg, M_[oses]. On Triphenyl-chlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (109-110). [1130]. 821

On Trivalent Carbon. (Reply to J. F. Norris.) Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (317–335). [0210]. 822

On Trivalent Carbon. (Third Paper). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (496–502). [0210]. 823

and Voedisch, O. W. On Tritolylchlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Fa., 23, 1901, (177-178). [1110]. 824

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Melassegehaltes im Melassemischfutter. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901. (216-221). Berichtigung dazu. Ebenda (254). [6500—1820—Q-1885]. 825

Zur Bestimmung der Alkalität des Zuckers und der Melasse. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (919–920). [6500—1820—Q 1885]. 826

Goodwin, William. v. Senier, Alfred.

Gordan, Paul, and Limpach, Leonhard. Some relations between Physical Constants and Constitution in Benzenoid Amines. Part II. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1080–1085) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (154–155) [Abstract]. [7200–1630]. 827

Gordin, H. M. Wertbestimmung der medizinischen, alkaloidhaltigen Drogen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (214 229). [6500 3010 Q 9130]. 828

Wertbestimmung des Schierlings. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (229-230). [6500 3010 Q 9130 M 3120 5400]. 829

Gore, Herbert C. v. McPherson, William.

Gostling, Mildred. v. Fenton, Henry J. Horstman.

Goulding, Ernest. v. Dunstan, Wyndham R.

Gouy, [A.] Sur les propriétés électrocapillaires de quelques composés organiques en solutions aqueuses. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (822-824). [7150].

Grabowski Czeslaw. O automatycznem zbieraniu średnich próbek soków do analizy. [Über die automatische Entnahme von Mittelproben der Säfte für Analysenzwecke]. Gaz. cukr., Warszawa, 16, 1901, (21–26). [6500].

Gradenwitz, O. v. Pringsheim, Ernest.

Graebe, C. Ueber Darstellung von Chlor aus Natriumchlorat und über Gewinnung von Phosphortrichlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (645-652). [0250 0570]. 833

Graeger, Erdmann. v. Pechmann, Hans von.

Granger, Albert. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1115-1116). [0680 834]

Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (623-625). [0380 0680 0330]. 835

Gray, G. Watson. Determination of Calcium in High-Grade Ferro-Silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (538-539). [6200 6500]. 836

Gray, Thomas. Note on Acetonylacetone. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (681-682) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract]. [1510]. 837

Condensation of Acetonylacetone with Hydrazine Hydrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (682–686) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract]. [1510]. 838

Green, Erik H. v. Norris, James F.

 Green,
 J.
 Reynolds.
 Die
 Enzyme.

 Ins
 Deutsche übertragen von Wilhelm

 Windisch.
 Berlin (P. Parey), 1901,
 (XII + 490).
 22 cm.
 Geb. 16 M.

 [8010 Q 1200 9160 R 1820 M 3100].
 839

Greenish, Henry G. The Percentage Ash of Crude Drugs and their Powders.

Pharm. J., London, (Ser. 4), **12**, 1901, (264–267, 393–399). [6500]. 840

Greenwood, Alfred. v. Ryder, John.

Grégoire de Bollemont, E. Action du formiate d'amyle sur l'éther cyanacétique sodé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (15-18). [1310]. 841

Ethers ethoxy et méthoxyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (18-28). [1310].

Ethers oxyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (28-38). [1310 1320].

Action de l'ammoniaque et de l'aniline sur les éthers oxyméthène-cyanacétiques et leurs dérivés alcoylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (39-46). [1310-1320-1330]. 844

Greiss, M. v. Michaelis, August.

Greshoff, M[aurits]. Echinopsine, a new crystalline vegetable base. Addendum I: Kobert, R[udolf]. On the physiological action of echinopsine. Addendum II: Verschaffelt, E[duard]. On the localisation of echinopsine. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (11-27). [3010 M 3120 5400 Q 9130].

et Sack, J[ohannes]. Contribution à la connaissance des cires. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (65–78). [6500 1110 M 3120 6000 5400].

Griebel, C. v. Vanino, L.

Griffiths, A. B., et Bluman, M. N. J. Les bases azotées dans le pétrole roumain. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (725-726). [1100]. 847

Grignard, V[ictor]. Action des éthers d'acides gras monobasiques sur les combinaisons organo-magnésiennes mixtes-Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (336-338). [2000 1310 1210]. 848

Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur les méthylnaphtylcétones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (497–499). [2000–1130–1230].

See also Tissier.

Grimaux, E. Sur des matières colorantes bleues dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (215). [5020]. 851

Sur des matières colorantes roses dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (215–216). [5020]. 852

Préparation des métaaminophénols alkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (217-218). [1230 1630]. 854

Sur des matières colorantes dérivées des méta-aminophénol éthers dialkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (219–220). [5020]. 855

et Lefêvre, Léon. Sur de nouvelles matières colorantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (213–214). [5020].

Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le "Bacillus tartricus." Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (413–418). [8020].

Grimm, Curt. Beiträge zur Kenntnister physikalischen Eigenschaften von Silberspiegeln. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (448-478). [0110 C 3840 5660].

Grimm. Vergleichende Versuche über die Düngewirkung neuer Phosphate. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (213–217). [0570 M 3060]. 861

Grob, Jacob. v. Bamberger, Eugen.

Gröger, Max. Ueber die Alkalikupfercarbonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (429-432). [0290].

Groot, C. de. Sapo kalinus als bestanddeel van sapo superadipitus. [Die Kaliseife als Bestandtheil der überfetten Seife]. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, No. 1. [0420]. 863

Gros, Oscar. Ueber die Lichtempfindlichkeit des Fluoresceins, seiner substituierten Derivate, sowie der Leukobasen derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (157–192). [7350–5020].

Groshans, J. A. Isobare wässerige Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (163–174). [7100]. 865

Gross, Theodor. Kritische Beiträge zur Energetik. I. Die Verwandlungen der Kraft nach Robert Mayer. Berlin, (M. Krayn), 1901, (XVIII+58). 25 cm. 1,75 M. [7000 C 2400]. 866

Grothe, R. M. Die chemische Färbung der Metalle. (Fortsetzung.) Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (5–6, 15, 25, 35–36, 46, 54, 65, 74–75, 85, 96, 107, 126). [0100 0900].

Gruber, Max. Einige Bemerkungen über den Eiweiss-Stoffwechsel. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (407–427). [8040 Q 7920]. 868

Grützner, B. Ueber die Fällbarkeit von Eiweiss im Harn bei Anwendung von Klärmitteln. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (77-78). [4010 6500 Q 8330]. 869

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung von Capillaritätsconstanten condensirter Gase. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (14–18). [7150 C 0300 B 2480].

Güntz, [Antoine]. Sur l'hydrure de baryum. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (963-966). [0170]. 871

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool conanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207– 210). [1210]. 872

Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé. Nouvelle méthode de synthèse des alcools. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (179–181). [1220]. 873

Action de l'alcool œnanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (300– 302). [1210].

Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé; synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (685-688). [1210].

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé; synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (415-416). [1210]. 876

Guggenheim, B. v. Kehrmann, F.

Guichard, Marcel. Recherches sur les oxydes, les sulfures et les iodures de molybdène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (498-575). [0480].

Sur l'oxyde bleu de molybdène. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (181–188). [0480]. 878

Action de l'eau sur le pentachlorure de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (188–191). [0480].

Guillaume, Ch. Ed. L'hydrogène liquide et le coronium. Nature, Paris, **29**, (2^e semest.), 1901, (374–375). [0360].

Das Leben der Materie. [Vortrag. Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (624–629). [7000 C 0100].

Guillemard, H. Sur l'emploi de l'acide silicotungstique comme réactif des alcaloïdes de l'urine. Variation de l'azote alcaloïdique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1438-1440). [3020 6150].

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1112–1115). [0120 0840].

Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du molybdène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1322–1325). [0120 0480].

Guinchant, [Joseph]. Compressibilité des dissolutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (469–472). [7150].

Gunkel, E. v. Michaelis, A.

Gusserow, Carl. Neuerung in der Chromatphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (239–241). [7350].

Gustavson, G. Ueber die Darstellung von Chlor-, Brom- und Jodaluminium. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (110-112). [0120].

Guth, Max. v. Fischer, Emil.

Guthrie, A. The Solubility of Lime in Water at Different Temperatures. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (223-224). [0220 7150]. 888

Guthzeit, M. Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (675–680). [1320].

Guttmann, Oscar. The Early Manufacture of Sulphuric and Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (5-7). [0650 0490].

Gutzeit, Ernst. Eine Methode, das spezifische Gewicht des Milchplasmas und des Milchfettes in Milch zu bestimmen. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (513-515). [6500 Q 1833 B 0130].

Guye, Philippe A. Notes sur les dérivés amyliques actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (544–551). [7000—1210].

Optical activity of Certain Ethers and Esters. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (475–476) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (48–49) [Abstract]. [7300].

et Baud, A[chille]. Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1481–1484). [7150]. 894

Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1553–1555). [7150].

et Perrot, L. Mesure rapide des tensions superficielles. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1043–1046). [7150]. 896

Guyot, A. v. Haller, A.

Haber, F[ritz]. Ueber die Autoxydation und ihren Zusammenhang mit der Theorie der Ionen und der galvanischen Elemente. Zs. Elektroch., Halle, 1901, (441–448, 466). [7050 C 5610].

— Ueber die Ferritlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (724-726). [0320]. 898

Habermann, J[osef], und Ehrenfeld, R. Ueber Proteinstoffe. Einwirkung des nascirenden Chlors auf Casein. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (467–475). [4010 Q 1151]. Haeussermann, C[arl]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (38–40). [1630].

und Müller, Aug. Ueber einige Abkömmlinge des Phenyläthers. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1069–1071). 11230].

Haffner, G. Ueber die innere Reibung von alkoholischen Salzlösungen. Physik. Zs., Leipzig. **2**, 1901, (739-742). [7150 B 2540].

Haga, Tamemasa. r. Divers, Edward.

Hahn-Machenheimer, Hermann. Die Geryk-Luftpumpe. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (285–287). [0910 (*) 0060].

Haldane, John [S.]. A Rapid Method of Determining Carbonic Acid in Air. J. Hygiene, London, 1, 1901, (109–114). [6400].

———— The Red Colour of Salted Meat. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (115-122). [8000]. 905

The Colorimetric Determination of Haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (497–504). [8000–6300]. 906

Hall, A. D., and Plymen, F. J. The determination of plant food in soils by the use of dilute solvents. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (239–240). [6500].

and Russell, E. J. On a method for determining small quantities of carbonates. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (211–242). [6300]. 908

Hall, Harold. v. Kipping, Frederic Stanley.

Haller, A[lbin]. Sur de nouvelles synthèses effectuées au moyen des molécules renfermant le groupe méthylène associé à un ou deux radicaux négatifs. Action de l'épichlorhydrine et de l'épibromhydrine sur les éthers benzoylacétiques sodés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1459-1463). [1330 1210 1530].

et Blanc, G[eorges]. Sur les éthers alcoyleyanomaloniques et les acides alcoyleyanacétiques, qui en dérivent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (381–384). [1310]. 910 Haller, A[lbin], et Guyot, A[lfred]. Recherches sur la tautomérie de l'acide o.-benzoylbenzoïque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (49–56). [1330].

Sur les acides dialcoylamido - ortho - benzoylbenzoïques et leurs dérivés (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (165–174). [1330]. 912

Sur les acides dialcoylamidobenzylbenzoïques, dérivés des acides benzoylés (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (200–209). [1330].

Préparation et propriétés des dialcoylamido-anthraquinones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205–313). [1330]. 914

Préparation et propriétés des tétraméthyldiamidophényl-anthranol et oxanthranol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (315 322). [1230 1630 1240 1540]. 915

dérivés de l'acide diméthylamido-benzoylbenzoïque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (746-750). [1330 1940].

Sur l'acide diméthylamidobenzoylbenzoïque nitré et sur quelques dérivés de cetacide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (511-516). [1330 1910]. 917

Synthèse d'un colorant dérivé du diphénylènephénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1527–1531). [1230 1630 5010 5020]. 918

Synthèse de l'hexaméthyltriamido - diphénylènephénylnéthane et du colorant qui en dérive. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (750–757). [5010].

et Umbgrove, H[erm.]. Sur les acides diméthyl et diéthylamido-benzoyl-benzoïques tétrachlorés et leurs dérivés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (598-603). [1330]. 920

Sur de nouveaux dérivés des acides dialcoylamidobenzoylbenzoïques et dialcoylamido-m.-oxybenzoylbenzoïques tétrachlorés. Anthraquinones dialcoylamidées et oxyanthraquinone dialcoylamidée correspondantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). [1330—1530—5020]. 921

Halliburton, W. D., and Mott, F. W. Chemistry of nerve-degeneration. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xxv-xxvi). [8050].

See also Mott, F. W.

 Hamberger,
 Paul
 Ein einfaches

 Gährungs-Saccharimeter.
 Pharm. Ztg.

 Berlin,
 46, 1901, (174–175). [0910

 R 0350 1820 M 3100 0060].
 923

Hamilton, Lewis P., and Smith, Edgar F. Alloys Made in the Electric Furnace. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (151–155). [0100 7200]. 924

Hammarsten, Olof. Untersuchungen über die Gallen einiger Polarthiere. I. Ueber die Galle des Eisbären. Hoppesevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (435–466). [1350–6500 Q 7630–1310–1650–X 6011]. 925

Hamonet, l'abbé J[ales]. Sur l'électrolyse des oxyacides. Préparation de l'acide β amyloxypropionique et de la diamyline du butanediol 1 4. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259–261). [7250–1310–1210].

Sur le butane dibromé et le butane diiodé (1 4): nouvelles synthèses de l'acide adipique. Paris, ('.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (345-347). [1110] 1310].

— Un nouveau glycol biprimaire, le butanediol 1-4 ou glycol tétraméthylénique et sa diacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (631-633). [1210].

Action du zinc sur le dibromure et le diiodure de tétraméthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (789-791). [1110]. 929

Handmann, R. Mikroskopisch-krystallinische Bildungen von stearin- und palmitinsaurem Natron. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (441). [0500 G 240]. 930

Hanke, Erwin. v. Pechmann, Hans von.

Hanriot, M[aurice]. Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (146-149). [8010].

Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (212–215). [8010].

932

Sur le mécanisme des réactions lipolytiques. Paris, C.-R.
Acad. sci., **132**, 1901, (842–845). [8010].

Hansen, C. r. Henriques, V.

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430–1630–1920–1940].

und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (841–847). [1920—1940]. 935

Harden, Arthur. The Chemical Action of Bacillus coli communis and Similar Organisms on Carbohydrates and Allied Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (610–628) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (57) [Abstract]. [8)20].

an l Rowland, Sydney. Autofermentation and Liquefaction of Pressed Yeast. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1227–1235) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (189) [Abstract]. [8020].

Harding, Everhart Percy. The Reduction, in an Alkaline Solution, of 2, 4, 5-Trimethylbenzalazine and the Preparation of Some Derivatives of the Reduction Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (829-842). [1630].

and Cohen, Lillian. Preparation of 2.5-Dimethylbenzaldehyde; the Establishment of its Constitution and Preparation of some of its Derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601). [1330 1430].

Harker, G. A. v. Chappius, Pierre.

Harlay, V. De l'hydrate de carbone de réserve dans les tubercules de l'avoine à chapelets. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (353-361). [1800 8030].

Harries, C[arl]. Die Ueberführung von Pyrrol in Succindialdehydtetramethylacetal. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (87–89). [1930].

Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120–1140–1610]. 942

Zur Kenntniss des Formaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (635–637). [1410–0920].

943

Hartleb, C. Bestimmung der Schwefelsäure in Trinkwässern. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (501-502). [6500 944].

Hartley, W[alter] N[oel]. Notes on the Spark Spectrum of Silicon as rendered by Silicates. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (109-112). [7300].

Dobbie, James J., and Lauder, Alexander. The Absorption Spectra of Cyanogen Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (848–863) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (125–126) [Abstract]. [7300].

and Ramage, Hugh. An Investigation of the Spectra of Flames resulting from Operations in the Openhearth and "Basic" Bessemer Processes. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (479-506) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (93-97) [Abstract]. [7300].

Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (799-804). [7200-0420-6500-G-12-C-3030]. 948

stituents of Dust and Soot from Various Sources. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (97-109). [6500].

Method for the Spectrographic Analysis of Minerals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (61–71). [6000]. 950

Hartog, Philip Joseph. v. Fowler, Gilbert John.

Hartwell, B[urt] L[aws] v. Wheeler, H. J.

Hartwich, C. Beiträge zur Kenntnis des Zimmt. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (181-201, mit 1 Taf.). [6500 M 2040 3120 5400 Q 9190]. 951

und Geiger, P. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte und einiger zu ihrer Herstellung verwendeter Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (491–506). [6500–3010–M 3120 Q 9190–9130]. 952

Harvey, Alfred William. v. Pope, William Jackson.

Harvey, T. F. Causes of Instability in Ethyl Nitrite Solutions. Chemist and Druggist, London, 58, 1901, (833-835). [1210]. 953

Haslam, H. C. Quantitative Bestimmung der Hexonbasen in Heteroalbumose und Pepton. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (54–58). [4010 6300 Q 1145 1130]. 954

Hatfield, H. S. v. Ramsay, William.

Hauberrisser, Georg. Misserfolge bei Anwendung des Ammonpersulfats [in der Photographie] und ihre Ursachen. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (96-97). [7350].

Ucber das Magnesiumblitzlicht. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (67–72). [7350]. 956

Hauser, O. v. Vanino, L.

Hausser. v. Cathelineau.

Heathcote, Henry L. Vorläufiger Bericht über Passivierung, Passivität und Aktivierung des Eisens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (368–373). [0320-7250 C 6230]. 957

Hébert, A[lexandre]. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (633-635). [1310 1120]. 958

Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (428-435). [1310].

l'absorption spécifique des rayons X par les sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (408-409). [7300].

See also Charabot, E.

Heckmann. Ueber gefärbten und gefälschten Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (543). [6500 Q 1885].

Hector, Douglas. Note on the Vapourdensity of Mercury. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (382). [0380]. 962

Hedin, S. G., and Rowland, S. On the presence of proteolytic enzymes in the organs and tissues of the Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlviii-xlix). [8010].

 teolytisches
 Enzym
 Ueber ein promin der Milz.

 Hoppe-Seylers
 Zs.
 physiol.
 Chem.,

 Strassburg,
 32, 1901, (341–349).
 [8010 Q 1240 7812].

gen über das Vorkommen von proteolytischen Enzymen im Thierkörper Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (531–540). [8010 Q 1240]. 965

Heen, [P.] de. v. De Heen, [P.].

Hefelmann, Rudolph. Terpenfreie ätherische Oele. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (580–581). [6500]. 966

Heflich, Aleksander. v. Michalski, Stanisław.

Heide, C. von der. v. Buchner, E.

Heidenreich, O. N. Eine schnelle und exacte Methode zur quantitativen Bestimmung von Kupfer in Kiesen durch Fällung mit Aluminium und nachfolgender Elektrolyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (15–17). [6200 G 12]. 967

Heidepriem, W. v. Hofmann, K. A.

Heinz, Rudolf. Der Guttmann'sche Kugelthurm als Reactions- und Absorptionsthurm. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (132–134, 197). [0910]. 968

Aus der Fabrikation von Baryumoxyd und Baryumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **35**, 1901, (199–200). [0170]. 969

Heinze, Max. v. Möhlau, Richard.

Hell, Bernhard. v. Kauffmann, Hugo.Helmer, L. Leslie. v. Noyes, William

Hempel, Hans. v. Beythien, Adolf.

Hempel, Walther. Methoden zur Heizwerthbestimmung der Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (713–716). [7200 C 1610].

— Ueber das Zerkleinern von Substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (843–844). [0910]. 971

Zs. angew. Chem., (865–868). [0210]. Kohlenoxysulfid. Berlin, **14**, 1901, 972

Hemsalech, G. A. Sur le spectre de bandes de l'azote dans l'étincelle oscillante. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1040-1043). [0490]. 973

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. Condensation of Benzil with Dibenzyl Ketone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1256–1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1240 1530 1540].

Thomas. See also Beilby, George

Henderson, W[illiam] E[dward]. A Further Investigation of the Symmetrical Chloride of Paranitroorthosulphobenzoic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (1-26). [1330]. 975

Henle, K. v. Soden, H. von.

Henning. v. Dorn, Ernst.

Henning, G. F. Neuer Chlorcalcium-Apparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (168). [0910]. 976

Henriet, H. Dosage de l'azote nitrique dans les eaux au moyen du chlorure stanneux. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (966-968). [6500]. 977

Henriques, V., und Hansen, C. Vergleichende Untersuchungen über die chemische Zusammensetzung des thierischen Fettes. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (151–165). [6500 Q 1500].

Henry, L[ouis]. Sur l'alternance de la volatilité dans la série des diamines normales et primaires (H₂N)CH₂-(CH₂)_n-CH₂ (NH₂). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (1-7). [7200 1610]. 979

Sur les amino-alcools. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (8–26). [1600–1610–7200–1210]. 980

Sur quelques dérivés éthyléniques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (243–254). [1210]. 981

Sur les dérivés éthylénoéthyliques et éthyléno-acétiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (255–258). [1640–1240–1340]. 982

Henry, Thomas Anderson. The Constituents of the Sandarac Resins. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144–1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 71, 1901, (187) [Abstract]. [1860] 1140 1350].

Henze, M. Ueber ein Vorkommen freier Asparaginsäure im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (348–354). [1310 Q 1610]. 984

Henzold, Ottomar. Modifiziertes Gerbersches Butyrometer. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (613). [6500 Q 1833].

Machweis von Formalin in der Milch. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (629-630). [6500 Q 1836]. 985a

See also Uhl.

Heraeus, W. G. Modificiter Goochtiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (923). [0910]. 986

Herbst, E. v. Bistrzycki, Augustin.

Hérissey, H. v. Bourquelot, Em.

Herting, Otto. Kritische Betrachtung der McKenna'schen Methode der Analyse vom Wolfram- und Chromstahl. Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165–166). [6300-6500-0840]. 987

Beitrag zur Analyse der Handels-Cyanide. Eine exacte Methode zur Bestimmung der Cyansäure. Ein eigenthümliches Cyandoppelsalz. Cyanantidot. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (585–586). [1310 6300 Q 9115].

Herty, Ch. v. Werner, A.

Hertz, A. F. v. Jamison, R.

Herzfeld, A[lexander]. Atomgewichts-Bestimmung des Calciums. Berlin, Ber. D. chεm. Ges., **34**, 1901, (559 560). [0220 7100]. 989

Jahresbericht des Vereinslaboratoriums [des Vereins der Deutschen Zuckerindustrie]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1097–1098). [0020]. 990

Herzfeld, J. und Korn, Otto. Chemie der seltenen Erden. Berlin, 1901, (IX + 207). 22 cm. [0100 6000 G 50].

Herzog, J. r. Manchot, W.

Heslop, O. v. Conroy, James T.

Hesse, Albert. Ueber ätherisches Jasminblüthenöl. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (291–296). [6500—1330—M-3120]. 992

und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1904, (296–300). [6300–1330]. 993

Heteren, W[illem] J[acob] van. Corps aromatiques nitrés, XIV. Action du cyanure de potassium en solution alcoolique sur le chlorodinitrobenzène 1. 2. 4. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (87-110). [1230]. 994

Hett, P. v. Ahrens, C.

Hewitt, J[ohn] T[heodore], and Fox, J. J. The Nitration of Benzeneazosalicylic Acid. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (49-53). [1330 1720]. 995

Hewitt, J[ohn] T[heodore], and Lindfield, James Henry. The Nitration of the Three Tolueneazophenols. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (155–159). [1720 1230]. 996

and Phillips, Henry Ablett. The Bromination of o-Oxyazo-compounds and its bearing on their Constitution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (160 167), [1720 1230]. 997

and Tervet, John N. Action of Bromine on the Three Toluene-azophenols. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1090–1093) [Full paper]: Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172–173) [Abstract]. [1720–1230].

und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34,1901, (202-204). [1430-1230-1910]. 999

Heycock, C. T., and Neville, F. H. On the Results of Chilling Copper-Tin Alloys. London, Proc. R. Soc., **65**, 1901, (171-178, with 2 pl.). [0720 0290].

Heydweiller, Adolf. Ueber Gewichtsänderungen bei chemischer und physikalischer Umsetzung. Ann. Physik. Leipzig. (4. Folge). 5, 1901, (394–420). [7100 B 0130 C 0700 5400]. 1001

 Heyl, Georg.
 Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen.

 473, mit
 Taf.).
 [3010 1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Hiby, W. v. Kehrmann, F.

Hilger, A. Zur quantitativen Bestimmung der Aepfelsäure. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901. (49-50). [6300 M 3120]. 1003

Hill, A. C. A method of isolating maltose when mixed with glucose. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (45–46). [1820 8020]. 1004

Taka-diastase and reversed ferment action. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (184). [8020]. 1005

Hill, Henry B. On Dehydromucic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (439–485). [1310 1910].

Hillringhaus, F. Ueber Borsäurephenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (40-43). [1230 0160]. Hillyer, H. W. Phenoxozone Derivatives. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (361-372). [1230 1910].

- See also Benson, Gideon.

Hiltner, R. S., and Thatcher, R. W. An Improved Method for the Rapid Estimation of Sugar in Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (299–318). [6500].

Hinrichsen, W. v. van't Hoff, Jacob Heinrich.

Hinze, Adolf. Die Reinheitsquotientenbestimmung im Rübensaft nach Krause. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (329–332, 409–412). [6500–1820].

Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (589–591). [6500—1820—M-3120]. 1011

Hird, Jas. Morton. v. Pope, Frank Geo.

Hjelt, Edv[ard], and Aschan, Ossian. Lärobok i organisk kemi. [Text Book of Organic Chemistry]. 2ⁿ omarbetade uppl. Helsingfors 1900-1901, (V + 905). 23 cm. [0030].

Hoehnel, M. Die Untersuchung der gelben Vaseline. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (28). [1110 Q 9120 9190].

Die chemischen und physikalischen Eigenschaften der natürlichen Vaseline. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (391–393). [1110 6500 Q 9120].

Hopfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1740 1720 1310].

See also Bülow, Carl.

Hoerenz, Otto. Theorie und Praxis der Luftüberschussbeseitiger oder Zugregler für Dampfkesselfeuerungen u. s. w. 4. Aufl. Leipzig (J. J. Weber in Komm.), 1901, (18). 17 cm. Geb. 1 M. [7200].

Hoff, [Jakob Heinrich] van't. Ueber das Auskrystallisiren complexer Salzlösungen bei constanter Temperatur unter besonderer Berücksichtigung der natürlichen Salzvorkommnisse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (531–537). [7150] (1-13) 240]. 1017

Hoff, [Jacob Heinrich] van't, Hinrichsen, W., und Weigert, F. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXII. Gips und Anhydrit. 2. Der lösliche Anhydrit (CaSO₄). Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (570–578). [7150 H 28 G 18].

und Meyerhoffer, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXI. Die Bildung von Kainit bei 25°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (420–427). [7150 H 28 G 18].

Hoffmann, P. Untersuchung der Moorerde von Bad Sälze und Göldenitz, sowie vergleichende Tabellen einiger Moorerden. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (22-33). [6500 G 87 dc].

Ueber die Bestimmung des Eisens in normalem und pathologischem Menschenharn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (73–82). [6200 Q 8340].

Ueber den Eisengehalt des Hühnereies, sowie Versuche über Anreicherung des Eisens im Ei nach Fütterung mit Hämogallol und Ferrohämot Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (450–459). [6500–0320 Q 1840 N 5815 Q 9140–9115].

Hoffmeister, W. Bemerkungen zu der Arbeit von Dr. Albert Kleiber: Bestimmung des Gehaltes einiger Pflanzen etc. an Cellulose etc. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (115–116). [1840 M 3120 0060]. 1023

Hofmann, Albert. Farben und Farbensystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (155–157). [7350 C 4450 Q 3730].

Zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten. (Der Sensibiligraph.) Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (66-72). [7350].

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 0810 6500 0860 G 50 12). 1027

Hofmann, K. A., Korn, A., und Strauss, E. Ueber die Einwirkung von Kathodenstrahlen auf radioactive Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (407–409). [0580 C 4240]. 1028

und Prandtl, W. Ueber die Zirkonerde im Euxenit von Brevig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1064–1069). [0890 G 12 50]. 1029

und Strauss, Eduard. Ueber das radioactive Blei. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (907–913). [0580 C 4240]. 1030

radioactive Blei. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (8–11). [0580 C 4240]. 1031

See also Volhard.

Hoitsema, C[opius]. v. Bemmelen, J[akob] M[aarten] van.

Holborn, L[udwig], und Day, A. Ueber den Schmelzpunkt des Goldes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 4, 1901, (99-103). [0150 C 1310]. 1032

Holde, D[avid]. Quantitativer Nachweis von Mineralöl in Harzöl. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., 19, 1901, (39–44). [6500].

Holleman, A[rnold] F[rederik]. Over de nitratie van orthochloor- en orthobroom-benzoezuur. [On the nitration of orthochloro- and orthobromo-benzoicacid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (442-443) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (462-463) (English). [1330].

Sur la structure de l'acide o- chlorodinitro-benzoique de Kalle et Cie. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (235–236). [1330].

et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. Études sur la formation simultanée des produits de substitution isomères du benzène. Cinquième mémoire. Nitration des acides chloroet bromobenzoïques ortho et méta. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (206–234). [1330–1130–7200].

Hollmann, Reinhard. Ueber die Dampfspannung von Mischkrystallen einiger isomorpher Salzhydrate. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (193– 213). [7100 C 1920 G 510]. 1037

— und Tammann, G[ustav]. Zwei Zustandsdiagramme. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (74–83, mit 1 Taf.). [7150 C 1800]. 1038

Holmes, John. v. Thorpe, T. E.

Holmes, Willis B. On the Action of the Chlorides of Orthosulphobenzoic and of Paranitroorthosulphobenzoic Acids on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (202–216). [1330 1310].

Holroyd, G. W. F. The Electrolytic Reduction of Nitrourea. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1326–1331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (197) [Abstract]. [1210]. 1040

Holsboer, H[endrik] B[ernard]. Over oploswarmten in het algemeen, die van CdSO₄, */₃ H₂O in het byzonder. [On heats of solution in general, that of CdSO₄, */₃ H₂O in particular.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (399–401) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (467–469) (English). [7200 0230 C 1910].

 $\textbf{Holzmann}, \textbf{Hermann}. \quad v. \;\; \textbf{Busch}, \, \textbf{Max}.$

Homfray, Ida. v. Ramsay, William.

Hopkins, Arthur John. The Crystallization of Copper Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (413–419). [0290].

 Hopkins, Cyril G. Methods of Standardizing Acid Solutions.

 J. Amer.

 Chem. Soc., Easton, Pa.,
 23, 1901, (727–740).

 [6000].
 1043

Hopkins, F. Gowland, and Cole, Sydney W. On the Proteid Reaction of Adamkiewicz, with Contributions to the Chemistry of Glyoxylic Acid. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (21–33). [6150 1310].

Horton, E. v. Armstrong, H. E.

Hoskins, A. Percy. v. Smith, J. Lorrain.

Howe, James Lewis. Contributions to the Study of Ruthenium, IV. The Chlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (775-788). [0650]. 1045

Huber, Hermann von. Ueber die Titration des Alkaligehaltes in Gegenwart von Hypochloriten, Chloraten und Chromaten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (396–398). [6300]. 1046

Huber Noodt, U[lrich] H[ugo] E[verhardus]. Eenige waarnemingen over de werking van water op antimoniumchloruur. [Einige Beobachtungen über die Wirkung des Wassers auf das Antimonchlorür.] Amsterdam, (C. Kooÿker), 1901, (80, mit 1 Taf.). 24 cm. [0680]. 1047

Hübl, Arthur von. Die Entwicklung der photographischen Bromsilber-Gelatineplatte bei zweifelhaft richtiger Exposition. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (108–114, 128–134, 143–147, 179–183). [7350].

Huff, W. B. Spektren des Quecksilbers. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (347–348). [0380 C 3030].

Hugounenq, L. De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (91-93). [0660 1930]. 1050

De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (64-66). [1930-0660]. 1051

Sur la formation de l'urée par l'oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1240-1241). [8040-4010].

Sur la production de l'urée par oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (560–562). [4010].

Recherches sur la composition minérale du fœtus humain et de l'enfant nouveau-né. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (370-394). [6500 8040].

De la présence de la guanine dans l'acide urique commercial. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (167–169). [1930]. 1055

Huiskamp, W[illem]. De eiwitstoffen der Glandula Thymus. [Die Eiweisskörper der Thymusdrüse.] Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **2**, 1901, (111–185). [4010 8000 Q 7832 1151 1240].

— Ueber die Eiweisskörper der Thymusdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (145–196). [4010 Q 7832 1151]. 1057

Hulett, George A. Beziehungen zwischen Oberflächenspannung und Löslichkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (385–406). [7150 C 0300]. 1058 Hundeshagen, F[ranz]. Krystallisierte Gläser. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., **57**, 1901, (XCIV-XCVII). [0710 G 240].

Hünnemeier, B. v. König, Jos.

Hunter, Albert E. v. Kipping, Frederic Stanley.

Hurtley, William Holdsworth. The Chlorodibromo- and Dichlorobromo-benzenes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293–1305) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (191–192) [Abstract]. [1630].

Husnik, Jaroslav. Ueber die Farbensensibilisation in der Theorie und Praxis. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (56–57). [7350].

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. The Estimation of Phosphorus in Steel and Iron. Chem. News, London, **83**, 1901, (122). [6200]. 1062

The Analysis: of White-metal Alloys. Chem. News, London, **84**, 1901, (167–169). [6200]. 1063.

Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (247–248). [6200]. 1064

Ikeda, K. v. Bredig, G.

Immerwahr, Cl. Beiträge zur Kenntnis der Löslichkeit von Schwermetallniederschlägen auf elektrochemischem Wege. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (477–483). [7250 C 6200]. 1065

Innes, William Ross. Note on the use of Pyridine for Molecular Weight Determinations by the Ebullioscopic Method. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (261–266). [7100]. 1066

Inui, Tamaki. Ryūkyū Awamori Syu Hakkō-Kin Chōsa Hōkoku [On the Ferments producing Awamori, a Loochooan Beverage]. Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (669-688). [8020 M 3100 7700].

Ipatiew, W[ladimir Nikolajewič]. Eine neue Synthese von Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (594–596). [1520—1320].

———— Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (596–600). [1210—1410—1510]. 1069

Irvine, James C. Preparation of o-Dimethoxybenzoin and a New Method

of preparing Salicylaldehyde Methyl Ether. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (668-672) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (88) [Abstract]. [1530 1430].

Irvine, James C. See also Purdie, Thomas.

Irwin, Wilfred. A New Test for Sulphur in Benzol for Use in Gas Works. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (410–442). [6500].

Itallie, L[eopold] van. Ueber den orientalischen und den amerikanischen Styrax (von Liquidambar orientalis und Liquidambar styraciflua). Leiden, (Eduard Ydo), 1901, (92). 24 cm. [6500 M 3120 5400].

Onderzoekingen over Styrax. [Untersuchungen ueber den Styrax.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (193–204, 225–235, 257–266). [6500 M 3120 5400]. 1073

Rasamalahars. [Das Rasamalahars.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (289–296). [6500].

_____ Sec also Tschirch, Alexander.

Iwanoff, Leonid. Das Auftreten und Schwinden von Phosphorverbindungen in der Pflanze. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 36, 1901, (355-379). [8030 0570 M 3120].

Iwanoff, M. Versuche über die Frage, ob in den Pflanzen bei Lichtabschluss Eiweissstoffe sich bilden. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (78–94). [8030 M 3060 3120].

Jackson, C[harles] Loring, and Behr, G. E. Symmetrical Triiodbenzol. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., Proc., 36, 1901, (333-338); Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (55-61). [1130].

and Cohoe, W. P. Certain Derivatives of Metadibromdinitrobenzol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (1-9). [1130 1330 1630]. 1078

and Earle, Richard B. On the Action of Sodic Sulphite on Tribromdinitrobenzol and Tribromtrinitrobenzol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (47-55). [0500 1130 1230]. 1079

and Koch, Waldemar. On Certain Derivatives of Orthobenzoquinone. Baltimore, Md., Amer. Chem.

J., **26**, 1901, (10-46). [1530 1230 1080].

Jackson, D. D. The Photometric Determination of Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (799–806). [0660-6300].

Jackson, Henry. Molecular Weight of Glycogen. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (115–116). [1840]. 1082

On the condensation of formaldehyde and the formation of β-acrose. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (117). [1410–1810]. 1083

Jackson, Holmes C. v. Asher, Leon.

Jackson, P. G. v. Archbutt, L.

Jackson, W., and Rich, E. M. The Constitution of Glass. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (555–560). [6500].

Jacobi, Siegfried. Ueber die Wirkungen des Sonnenlichtes auf Färbungen mit künstlichen organischen Farbstoffen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (64–65). [5020—7350].

Jacoby, Richard. Fixiren von Platindrucken. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (48-49). [7350]. 1086

Jacquemin, Georges. Procédé de préparation des levures basses de brasserie fermentant à haute température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1366–1367). [8020]. 1087

Jahn, Hans. Ueber die Nernstschen Formeln zur Berechnung der elektromotorischen Kraft von Konzentrationselementen. Eine Erwiderung an Herrn Arrhenius. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (453-460). [7250 C 6240 6210].

Ueber den Dissociationsgrad und das Dissociationsgleichgewicht stark dissociierter Elektrolyte. (2. Mitteilung.) Zs. physik. Chem., Leipzig. 37, 1901, (490–503). Berichtigung dazu. Ebenda, 38, 1901, (125–126). [7250 C 6250].

Jamieson, G. S. Caesium Bismuth Nitrate, 2 CsNO₃.Bi (NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277). [0190 0280].

Jamison, R., and Hertz, A. F. On the Film or "Skin" of warmed Milk, and of other Proteid Solutions. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (26–30). [8000 4010]. Japp, Francis R., und Davidson, W. B. Ueber das Phenanthroxazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (806). [1940].

and Maitland, W. Formation of carbazoles; a preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (176–177). [1930–1230]. 1093

and Meldrum, Andrew N. Homologues of Anhydracetonebenzil. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024–1042) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (174–176) [Abstract]. [1140–1240–1530–1540].

and Michie, Arthur C. Reduction of $\alpha\gamma$ -Dibenzoylpropane and Dibenzoyldiphenylbutadiene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010-1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173-174) [Abstract]. [1530–1230–1240–1330–1140].

Jaubert, George F. Sur quelques propriétés du peroxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (35– 36). [0500]. 1096

Sur un nouveau mode de préparation des hydrates de peroxyde de sodium et leurs propriétés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (86–88). [0500].

Une nouvelle synthèse de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (841–842). [1630]. 1098

Jeancard, [Paul], et Satie, C. Sur l'essence de géranium de Cannes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (516–519). [6500].

Tension superficielle et viscosité de quelques huiles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (519–523). [1150 6500 7150].

Sur quelques essences de thym. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (893–895). [6500].

de Néroli et de petit-grain distillées en 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (934–936). [6500]. 1102

Jenks, R. L. v. Smith, R. F. Wood.

Jerdan, David S. v. Bone, William A.

Jerwitz, W. New Fat-extraction Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (229). [6000]. 1103 Joakim, J. Neuer Apparat zur Darstellung von Schwefelwasserstoff, Kohlensäure, Wasserstoff etc. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (46). [0910]

Job, André. Sur la mesure des vitesses des dégagements gazeux. Application au voltamètre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (7-9). [0900]

Johnson, Otis C. v. Prescott, Albert B[enjamin].

Johnson, Treat B. v. Wheeler, Henry L.

Jolles, Adolf. Zur Kenntniss des Asparagins und der Asparaginsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (386–390). [1310 M 3120]. 1106

— Ueber die Oxydation der Hippursäure zu Harnstoff. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (79–82). [1310].

Teber eine neue volumetrische Methode zur quantitativen Bestimmung der Purinbasen im Harn. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (340–342). [6300 Q 8314 (2)].

Beiträge zur Kenntniss der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (361–392). [4010 Q 1100 1134 1156 5475]. 1110

Jollyman, Walter Henry. v. Pakes, Walter Charles Cross.

Johnson and Sons. The Assay of Gold-Sodium Chloride. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (210). [6200].

Jones, E. W. T. Arsenic in Beer. Chem. News, London, **83**, 1901, (25-26). [6100 6200].

Jones, Harry C., and Caldwell, B. Palmer. Contributions to the Study of Aqueous Solutions of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (349–390). [7250].

and Douglas, James M. The Dissociation of Certain Acids, Bases, and Salts at Different Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (428-453). [7250]. 1114

Jones, H[umphrey] O[wen]. Some substituted ammonium compounds of the type NR'R''R''.xX. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (111-114). [1630].

Note on the displacement of benzyl by methyl in substituted nitrogen compounds. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (205). [1630]. 1116

See also Fenton, Henry J. Horstman.

Jong, A[nne] W[illem] K[arel] de. L'action de l'acide chlorhydrique sur l'acide pyruvique (1^{cr} mémoire). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (81-101). [1310].

Jordis, Eduard. Die Elektrolyse wässriger Metallsalzlösungen. Mit besonderer Berücksichtigung der in der Galvanotechnik üblichen Arbeitsweisen. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (VI +137, mit 2 Taf.). 24 cm. 4 M. [7250 1118

______ Ueber eine Laboratoriums-Kreispumpe. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (464–466). [0910 B 2820]. 1119

Eine Skalenbeleuchtung für Analysenwaagen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (516). [0910]. 1120

Jouniaux. Sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène et réaction inverse. Equilibres véritables. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1270–1272). [0110 0360].

solaires sur le chlorure d'argent en présence d'hydrogène.
Acad. sci., 132, 1901, (1558-1560). [7350].

Jouve, Ad[olphe]. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (290–293). [0710]. 1123

dans l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (489-491). [6100 0700].

Sur un échantillon de chaux cristallisée. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1117-1118). [0220].

Sur un échantillon de chaux cristalliseé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (710-711). [0220].

Jowett, Hooper Albert Dickinson-The Constitution of Pilocarpine. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (580-602) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (56-57) [Abstract]. [3010].

The Constitution of Pilocarpine. Part III. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010 1310]. 1128

A New Synthesis of a-Ethyltricarballylic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1346–1351) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (199–200) [Abstract]. [1310].

Judin, A. v. Samojloff, Aleksander Filipovic.

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether — Wasser—Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56-75). [7050-7150-1210].

der Verdünnungswärmen nach der Kirchhoffschen Formel. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (76–118). [7200 C 2480].

Jung. Ueber Fleischextract. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (2–3). [6500 Q 1855].

Jungclaussen, C. A. Phenolphtaleïn als Indikator bei der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [1910 6000].

Phenolphthalein als Indikator bei den Sättigungsanalysen des D. A. IV [Deutsches Arzneibuch, IV. Ausgabe.] Arch. Pharm., Berlin, 1901, (353–358). [6000 1910]. 1134

Jungfleisch, E[mile], et Léger, E[ugène]. Sur l'hydrocinchonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (410-412). [3010].

Cinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (877–880). [3010]. [136

cinchonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (313–317). [3010].

chonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (828–830). [3010].

Jungfleisch, E[mile], et Léger, E[ugène]. Sur la cinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (880–884). [3010].

chonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (401–406). [3010].

Jurisch, K. W. Noch einmal Prüfung des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (3). [6500].

Just, Gerhardt. Löslichkeit von Gasen in organischen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, (342–367). [7150–5500].

Kaehler, Max, und Martini. Ueber einige neue Laboratoriums-Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (804-805). [0910]. 1143

Kahlbaum, Georg W. A. Horizontal-Schliff mit Quecksilberverschluss. Zs. Instrumentenk., Berlin, 21, 1901, (265–266). [0910 C 0060].

Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Specif. Wärme und Dichte.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (32–37). [7200 7100 C 1620 B 0140].

Kamerlingh Onnes, H[eike], en Boudin, M[aurice]. Over het meten van zeer lage temperaturen. III. De spannings coefficient van zuivere waterstof tusschen 0° en 100°. [On the measurement of low temperatures. III. Coefficient of pressure variation of pure hydrogen between 0° and 100°.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (224–241, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (299–316, with 1 pl.) (English); Leiden, Comm. Physic. Lab. No. 60, [1901?], (1–30, with 1 pl.) (English). [0360 C 1220].

Kaniss, A. W. Vereinigung der Milchfettbestimmung mit der Untersuchung auf Wasserzusatz. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (565-566). [6500 Q 1833–1836]. 1147

Kappeller, G., v. Weinland, R. F.

Kassner, Georg. Ein neuer Fall von Krystallchloroform, Leprarin-Chloroform. Arch. Pharm., Berlin, 239, (44– 48). [1110 6500 M 3120 7600]. 1148

— Ueber Roborin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (585–590). [6500 Q 1855 9190] 1149

Kassner, Georg, und Keller, H. Ueber mangansaures und manganigsaures Baryum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (473–490). [0170 0470]. 1150

Kastle, J. H., and Clarke, Mary E. On the Decomposition of Hydrogen Peroxide by Various Substances at High Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (518–526). [0360].

and Loevenhart, A. S. On the Nature of Certain of the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (539–566). [8020]. 1152

and Shedd, O. M. Phenolphthalin as a Reagent for the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (526–535). [8020]. [1153]

Katsuyama, K. v. Saito, S.

Katz, Otto. Die Haltbarkeit getonter Bromsilberbilder. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (34–36). [7350]. 1154

 Kauffmann, Hugo.
 Untersuchungen des Benzols.
 (2.

 Mittheilung.)
 Berlin, Ber. D. chem.

 Ges., 34, 1901, (682–696).
 [1130 1630 7000 7300 C 4040].

Die Errungenschaften der Chemie im neunzehnten Jahrhundert. Vortrag [in: An der Wende des Jahrhunderts, Esslingen, 1901], (125–149). [0010].

das Verhalten des Stickstoffs gegen Teslaströme. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (476–478). [0490 C 6840 6610].

Kaufler, Felix. Ueber eine Schmelzpunktsregelmässigkeit bei den aliphatischen Diaminen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (133). [1610 7200 U 1810].

Kaufmann, A. Ueber den kathodischen Angriff des Eisens in Ammonnitratlösung und über ein neues Eisenoxyduloxyd. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (733–741). [7250 0320]. 1159

Kaufmann, H. Erzeugung von Schwefelsäure-Monohydrat mittels Kühlmaschine. Zs. Kälte-Ind., München, 8, 1901, (2-11, mit 1 Taf.). [0660].

Kautmann, W. H. Paraffinerzeugung. Zs. Kälte-Ind., München, **8**, 1901, (145–151). [1110]. **Kehrer,** E[duard] Λ[lex]. Zur Kenntniss der PhenacyHävulin-[Phenheptandion-(4.7)-]säure- (1) und über eine neue Carbonsaure (1₃H₁₃O₂N der Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1263–1268). [1330–1930].

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210– 1217). [5020–1930]. 1163

und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020—1930].

— und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-α-naphtols, OH: $NO_2: NO_2: NO_2 = 1:2:4:8$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1930–1540–5020–1167]

 Keidel.
 Zur Alkalitätsfrage [beim

 Zucker].
 D. Zuckerind., Berlin, 26,

 1901, (1244–1245).
 [6500 1820

 Q 1885].
 1169

 Alkalitätsfrage
 [beim Zucker].
 D.

 Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (734–736).
 [6500 1820 Q 1885].
 1170

Weiterer Beitrag
 zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D.
 Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (917–918).
 [6500 1820 Q 1885]. 1171

Keller, Albert. Ueber den Einfluss der Wattdichte bei elektro-metallurgischen Fabrikationsverfahren. [Vortrag.] Zs. Caleiumcarbidfabr., Berlin, 5, 1901, (31–33, 43–44, 56–58). [7250 C 6200].

Keller, H. v. Kassner, Georg.

Kempf, Theodor. Darstellung von Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (164). [1530 1130 1230].

Kern, F. The Quantitative Separation and Determination of Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (685-726). [0810 6200]. 1174

Ketel, B[ernardus] A[drianus] van. Overzicht en kritiek der bestaande methoden, benevens de beschryving eener nieuwe methode ter bepaling van het totale alkaloid-gehalte in kinabast. [Ueberblick und Kritik der existirenden Methoden, nebst der Beschreibung einer neuen Methode zur Bestimmung des Gesammtalkaloidgehalts der Chinarinde]. Hoorn, (A. Houdijk), 1901, (78). 21 cm. [6500 M 3120].

Bestimmung des Alkaloidgehaltes in Chinarinden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (313–315). [6500 M 3120 Q 9130].

Keutmann, L. Weisses Lanolin-Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (155–156). [6500 Q 9190]. 1177

Kielbasiński, Wł. O analizie żelazocyanku potasu. [Sur l'analyse du ferrocyanure de potassium]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (73–74). [6300]. 1178

Kimura, Hikouemon. Quinine no Teishoku-Hannō [Colour Reactions of Quinine]. Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., 232, 1901, (527–535). [3010 6150]. 1180

Kingman, William A. v. Norris, James F.

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric Hydrindamine Camphor-π-sulphonates. Racemisation of α-Bromocamphor. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (370–377) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32–33) [Abstract]. [1640 7300].

and Clarke, G. α-Amido-β-methylhydrindene. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (181–182). [1540] 1182

and Hall, Harold. Isomeric Hydrindamine Mandelates and Phenylchloroacethydrindamides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (36–37) [Abstract]. [1640–1330–7300].

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric Salts containing Quinquevalent Nitrogen. Part VII. Benzylhydrindamine Bromocamphorsulphonates. London, J. Chem. Soc., 79. 1901, (430–441) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (37) [Abstract]. [1640].

and Hunter, Albert E. Pheno-α-ketoheptamethylene and its Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (602–610) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract]. [1540—1330—1640].

Organic Derivatives of Silicon. Triphenylsilicol and Alkyloxysilicon Chlorides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (449-459) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32) [Abstract]. [2000].

Kirkby, P. J. v. Townsend, John S.

Kirkby, William. An Apparatus for the Application of Gutzeit's Arsenic Test. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (80). [6100].

Kisskalt, Carl. Eine Modifikation der Gram'schen Färbung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (281– 284). [5020 R 0300 M 7700 L 03001, 1188

Kissling, Richard. Zur Prüfung des Tafelleims. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (264–265). [6500].

Klapproth, W. v. Ost, Hermann.

Klason, Peter. Ueber ein neues Oxyd des Molybdäns: Molybdänsemipentoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (148–153). [0480].

Veber ein neues Oxydvon Molybdän, Molybdänsemipentoxyd. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (5–12). [0480].

——— Beiträge zur Kenntniss der Molybdänsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (153–158). [0180]. 1192

Beiträge zur Kenntniss der Molybdänsäure. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (13–20). [0480]. 1193

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (158–160). [0480].

Ueber Molybdänblau. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (21-24). [0480]. 1195 Klaveness, J. v. Tschirch, Alexander.

Klaveren, Karel Hendrik Lodewyk van. Over de door V. Arnold, onder den naam van neutrale Haematine, beschreven kleurstof. [Ueber den von V. Arnold, unter dem Namen von neutralem Haematin, beschriebenen Farbstoff]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 3, 1901, (91–122); auch etwas ausführlicher: Utrecht, (C. H. E. Breijer), 1901, (36 mit Taf.). 23 cm. [8000 Q 1156].

Klein, Arthur. Ueber die Aenderung der freien Energie bei der Bildung einiger schwerlöslicher Metallsalze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (361– 371). [7200 C 2440 6250]. 1197

Klein, Ed. Działanie kwasu szczawiowego na gips. [L'action de l'acide oxalique sur le gypse]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (258–260). [7050].

Klein, Otto H., and Peckham, S. F. Additional Notes on Cement Testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (539–544). [6500].

Kling, André. Oxydation du propylglycol par les ferments oxydants. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (905–910). [8020].

Klobbie, E[duard] A[ugust]. v. Bemmelen, J[akob] M[aarten].

Knecht, Wilhelm. Auswahl von Kohlehydraten durch verschiedene Hefen bei der alkoholischem Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, **7**, 1901, (161–167, 215–228). [8020 R 1820 M 3100 7700].

Knez-Milojkovič, Dobr. v. Zega, A.

Knorr, Eduard. v. Koenigs, Wilhelm.

Franz von Kobell's Tafeln zur Bestimmung der Mineralien mittelst einfacher chemischer Versuche auf trockenem und nassem Weg. 14. Aufl. von K. Oebbeke, München, 1901, (XXIV + 122). 20 cm. [6000 G 32]. 1202

Kobert, R[udolf]. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [1410 3010 Q 9130].

Koch, B. Untersuchungen über den Einfluss der Menge des aufgenommenen Wassers auf die Milchsekretion des Rindes. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (61—88). [8040 Q 0875 1830 N 6011]. ${f Koch}, {f Waldemar}, \ r. {f Jackson}, {f C[harles]}$ Loring.

Kochan, Hans. r. Bose, Emil.

Kochs, E., und Seyfert, F.
Beurtheilung von Email
Schmelzbarkeit der Silicate.
Chem., Berlin, 14, 1901, (719-728).
[0710 7200 C1810].

Kock, A[mold] C[ornelis] de. Corps aromatiques nitrés, XV. Sur la substitution du groupe nitro par oxyméthyle dans le dinitrochlorobenzène 1. 3. 5. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (111–114). [1230–1130].

Koech, Paul. Ueber die Umwandlung der Isodialursäure in Dialursäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (246–259). [1930].

Koehler, Albert. Erbsen, Bohnen, Wicken und deren Müllereiprodukte. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (401-434, mit 2 Taf.). [6500 Q 1875 M 3120].

Kohler, L. Ueber den elektrischen Schmelzofen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8,** (1900), 1901, (XXVII-XXVIII). [7200 0910].

Koelichen, K. Periodische Erscheinungen bei der Elektrolyse. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (629–635). [7250 C 6200].

König, J[os.]. Bestimmung des organischen Kohlenstoffs im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (193–201). [6500 Q 1881]. 1211

– Bestimmung des Wassers in Gemischen von organischen Stoffen und Natriumbikarbonat. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (448– 449). [6300].

und Hünnemeier, B. Ueber den niedrigsten für das Leben der Fische nothwendigen Sauerstoffgehalt des Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (385–391). [6500 N 5411 Q 6020]. 1213

Biemer, W. Spieckermann, A., und Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. I. Die fettverzehrenden Kleinwesen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (721–744, 769–780). [6500 R 2580 1600 Q 1540 1800 M 7700].

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981). [1810–1850 Q 1422–1440 G 750].

Körber, Heinrich. v. Wislicenus, Wilhelm.

Kohlhammer, E. v. Pinner, Adolf.

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (1018–1023). [7150 7250 0110 C 6200]. 1216

Kohlschütter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uraumineralieu. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (158–189). [0490 0370 0810 G 12]. 1217

Kohn, M. Ueber das Oxim des Diacetonamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (792–794). [1610–1510]. 1218

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0930 0380 0360]. 1219

Kollock, Lily Gavit, and Smith. Edgar F. The Electrolytic Method Applied to Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (607–609). [0810 6200].

The Electrolytic Determination of Molybdenum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (669–671). [0480–6200]. 1221

Komppa, Gust. Ueber die Undekamethylendicarbonsäure und die Elektrosynthese der Dekamethylendicarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (895–902). [1310 7250]. 1222

Kondakow, J. Ueber das anormale Verhalten der Poly-Haloïdverbindungen zu alkoholischer Kalilauge. (III. Abhandlung, Schluss.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (I13–140). [1100–1110].

und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.)
J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49–76). [6500 1230 1140 1240 1540 M 3120].

Kondakow, J., und Lutschinin, E. Zur Fenchen- und Camphen-Frage. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (131–133). [1140].

Koppe's Anfangsgründe der Physik mit Einschluss der Chemie und mathematischen Geographie. 25. Aufl. 21. Aufl. der Ausgabe A., bearb. v. A. Husmann. Essen (G. D. Baedeker), 1901, (VIII + 587, mit 1 Kart.). 24 cm. Geb. 6 M. [0030 B 0030 C 0030 E 0030 J 0030].

Koppel, J. Die Chemie des Thoriums. Sonderausgabe aus der Sammlung chemisch und chemisch-technischer Vorträge. Bd. 6. Stuttgart (F. Enke), 1901, (VI + 112). 25 cm. 3,60 M. [0770].

Korn, A. v. Hofmann, K. A.

Korn, Otto. v. Herzfeld, J.

Kornella, Andrzej. Analiza mechaniczna ziemi w laboratoryum Krajowego Biura Melioracyjnego we Lwowie. [Sur l'analyse mécanique du sol au Laboratoriedu Bureau des Travaux Agronomiques de la Galicie]. Czasop. techn., Lwów, 1901, (45–46, 50–51, 64–65). [6500].

Kossel, A[lbrecht]. Antwort auf die vorhergehende "Bemerkung" des Herrn Bang. [Bang, Ivar: Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper.] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (81). [4010 Q 1100 1151]. 1229

Bemerkungen zur Erwiderung des Herrn Bang [über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (410). [4010 Q1151]. 1230

Zur Abwehr [betr. Bang, Ivar. Studien über die Guanylsäure]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (428–431). [4010 Q 1151].

Kostanecki, [Stanislaus v.]. Synthèse de la lutéoline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (35–41). [5020 1530]. 1232

und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (102–109). [1540—1530]. 1233

und Steuermann, J. Ueber das 1, 3, 3'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (109–112). [1530 5020 1910]. Krafft, E. von. v. Pechmann, Hans

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0570 0140 0680].

— und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130 0700 1230].

Kramers, J. Soll der Wassergasbetrieb continuirlich oder discontinuirlich sein? Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (667–672). [7000 0210].

Kramsztyk, Stanisław. Wstep do nauk przyrodniczych, W: Michalski, St. i Heflich, Al., Poradnik dla samouków. Cz. I wyd. 2-gie. [Introduction aux sciences naturelles. Dans: Michalski, St. et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes] 2^{de} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (28–47). [0050 0030].

Krause, Karl. Die Reinheitsquotientbestimmung im Rübensaft nach Krause. (Antwort auf die Kritik seiner Methode von Adolf Hinze.) D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (456–457). [6500 1820].

Krazler, S. v. Kehrmann, F.

Krebs, G. Die Bestimmung der Verbrennungsdauer von Blitzlichtpulver mit Hilfe des freien Falles. (Mittheilungen aus dem Laboratorium der Photochem. Fabrik "Helios," Dr. G. Krebs, Offenbach a. M.) Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (139–144). [7350].

Kremers, Edward. The Analysis of Oils containing Carvone. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (16–23). [6500–6300]. 1241

Kröber, E. Untersuchungen, über die Pentosanbestimmungen mittelst der Salzsäure - Phloroglucinmethode nebst einigen Anwendungen. (Fortsetzung.) Theil 2. J. Landw., Berlin, **49**, 1901. (7–20). [6300—1840—M 3120]. 1242

Kroeker, Konrad. Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (111-114). [7200 C1600].

Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (444). [7200 C 1610]. 1241 **Kromer,** N[ikolaj]. Ueber die Bildung von α-Methyl-β-Oxybuttersäure CH³ CH (OH) CH (CH³) COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (373–384). [1310—1850—M-3120]. 1245

Ueber die Essigsäureester
 des Jalapins und der Jalapinsäure.
 Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (384–388). [1850 1350 M 3120]. 1246

- Notiz zur Kenntnis der Purginsäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (389-392). [1310 1850 M 3120]. 1247

Ueber das Vorkommen von Saccharose in den Früchten von Paris quadrifolia L. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (393–395). [1820 M3120 6000].

Krüger, Friedrich. Ueber die Fällbarkeit einiger Eiweisskörper durch Chloroform. Zs. Biol., München, **41**, 1901, (341–359). [4010 Q 1150 9195].

Zur Kenntuis der quamtitativen Pepsinwirkung. Zs. Biol., München, 41, 1901, (378–392). [8010 Q 7330–1200].

Krüger, Martin, und Schmid, Julius. Die Bestimmung des Amidosäurenstickstoffes im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (556–563). [6500 Q 8306]. 1251

Krusch, P[aul]. Die Tellurerze West-Australiens. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (211–217). [0760 G 18 *ih* 83 *ih* J 27 *ih* H 28 *ih*].

Krutwig, [J.] Ueber den Einfluss der Zusammensetzung des Wassers beim Einweichen der Gerste. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (98–99). [8020 M 3120].

Kubierschky, K. Ueber Explosion von Mischungen brennbarer Dämpfe bez. Nebel mit Luft. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (129–132). [7200].

Kuchinka, Eduard. Neuere Apparate zur Herstellung von Farbenphotographien nach dem Dreifarbenprocesse. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (257–273). [7350 C 3850].

Kügelgen, Fr. v. Studien über die reduzierende Kraft des Calciuncarbides. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (541– 550, 557–568, 573–580). [0930 7050]. 1256 Kühling, O[tto]. Ueber das Verhalten der arsenigen Säure gegen Permanganat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (404–406). [6200–6300]. 1257

Kuenen, J. P. Gemische von Salzsäure und Methyläther. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (485-489). [7150 C 1920]. 1258

Küster, F. W. Ueber die gleichzeitige Abscheidung von Eisen und Nickel aus den gemischten Lösungen der Sulfate. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (688–692). [7250 C 6220]. 1259

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174-218). [4010 1350 1320 1930 Q 1156].

Kufferath, A. Ueber den Gebrauch einiger Indicatoren bei künstlicher Beleuchtung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (916–918). [6000]. 1261

Kuhara, M., and Fukui, M. Action of Aromatic Amines upon Phthalyl Chloride at Different Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (454–463). [1330 1600]. 1262

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80M. [1120 0910 2000]. 1263

Kulin, Jul. v. Erlenmeyer, Emil.

Kullgren, Carl. Ueber die Einwirkung von Nichtelektrolyten bei Verseifung von Aethylacetat. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (613–622). [7050–1310].

Kunckell, Franz. Darstellung von Oxyamido-und Oxyamidochlor-Ketonen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (124–129). [1530].

Neue Darstellungsweise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). [1930 1630].

Kunz, Rudolf. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Milchsäure im Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (673-683). [1310-6500 Q1884 M3100].

1267

Kunz-Krause, H[ermann]. Ueber das Vorkommen und den Nachweis von freiem Cyan im Leuchtgas. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (651-655). [0210C 6500].

verwendbares Laboratoriumsstativ für Schmelz- und Siedepunkt-Bestimmungen und ähnliche analytische Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (149-151). [0910].

Kurajeff, D. Ueber das Protamin aus den Spermatozoen des Accipenser stellatus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (197–200). [4010 Q 1648 N 5411 5415]. 1270

Kurz. Ueber Goldbäder für Celloïdinpapier. Von der Dr. Kurz'schen Fabrik photographischer Papiere. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (98–100). [7350].

Kutscha, Richard. Neueste Tabellen zur Malzuntersuchung nach dem 3. internationalen Kongressverfahren. Leipzig (J. M. Gebhardt), 1901, (IV + 73). 26 cm. Geb. 3 M. [6500 1820 Q 1885].

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Antipepton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (504 - 506). [4010 8040 0 1145].

Chemische Untersuchungen wiber die Selbstgährung der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (59–78). [4020 8010 R 1820 1150 Q 1240 M 3100 7700].

des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (413–418). [1310–4000 Q 1170].

Leber das Hefetrypsin.

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (419–424). [3010 Q 1240 R 1900 1820 M 7700 3100].

Die Ueberführung des rechtsdrehenden Arginius in die optisch inactive Modification. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (476-478). [4000 Q 1170]. 1277

See also Bénech, Elophe.

Laar, J[channes] J[acobus] van. Sur la loi de diluation chez les électrolytes fortement dissociées. Haarlem, Arch. Mus. Teyler (Sér. 2), 7, 1901, (59-95). [7250]. Laband, L. Zur Verbreitung des Zinkes im Pflanzenreiche. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (489–492). [0880 M 3120 4150]. 1279

Lachman, Arthur. The Action of Zinc Ethyl upon Nitro and Nitroso Compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (897–902). [2000]. 1280

Ladenburg, A[lbert]. Ueber die Hydrirungsmethode durch Natrium und Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (200–201). [5500]. 1281

Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (631–635). [0550 O 7100]. 1282

und Quasig, R. Quantitative Bestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1184–1188). [6200 0550].

Ladenburg, R. Bestimmung der Dielektrizitätskonstanten einiger Körper der Pyridin- und Piperidinreihe nach Drudes Methode. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (815–817). [7250 C 5250 6610]. 1284

Lagerheim, G[ustaf]. Um användning af jodmjölksyra vid mikroskopisk undersökning af droger samt närings-och njutningsmedel. [Über die Anwendung von Jod-Milchsäure zum Nachweis von Stärke in Droge und Nahrungsmitteln]. Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (65–69). [6150 Q 1426].

om den mikroskopiska undersökningen af marmelad. [Mikroscopische untersuchung von Marmeladen; mit Referat in deutscher Spr.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (193–197 with pl.). [6150 Q 1800]. 1286

Landauer, J. Blowpipe Analysis. English Edition by James Taylor. London, (Macmillan), 1901, (xiv+173). 17 cm. 4s. 6d. [6000]. 1287

Lander, G. Druce. Alkylation of Acylarylamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (690–700) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract]. [1630–1660]. 1288

- Preparation of Aliphatic Imino-ethers from Amides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (701-704) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (61) [Abstract]. [1660 1310 1610].

Action of dry silver oxide and ethyl iodide on benzoylacetic ester,

deoxybenzoin and benzyl cyanide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59). [1330–1530].

Landriset, E. v. Rossel, A.

Lane, N. J. Proportions of Liquid Fatty Acids in some Fats and Oils, and their Iodine Values. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1083). [6500].

Lang, S. Ueber die Stickstoffausscheidung nach Leberexstirpation. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (320–340). [8040 Q 7922 7641].

Langbein, H. Zur Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (271-273). [7200]. 1293

Lange, O. v. Eibner, A.

Lapworth, Arthur. The Form of Change in Organic Compounds, and the Function of the α-Meta-orientating Groups. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1265–1284). [1130 1320 1910 7050].

Note on isomeric change and meta-substitution in benzenoid amines. Loudon, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2-4). [7050 1630]. 1295

Change and interaction in organic compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (93–95). [7050].

The mechanism of the Claisen reaction. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (95–96). [1320]. 1297

aα - Hydroxycamphorcarboxylic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (377–386) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (28) [Abstract]. [1340 1540].

and Lenton, Walter Henry.
The Constitution of Camphanic Acid
and of Bromocamphoric Anhydride.
London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (12841293) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (37-38) [Abstract]. [1340].

Larsson, A. G. Enkel metod att framställa normalsaltsyra. [A simple method of preparing Normal Hydrochloric Acid.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (94–95). [6000]. 1300

Larter, A. T. Displacement of alkyls from phenols by nitration. I. Thymol. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (183–184). [1230].

Lauder, Alexander. r. Dobbie, James J., and Hartley, Walter Noel.

Lauth, Charles. Notice sur la vie et les travaux d'Aug. Scheurer-Kestner. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (43–79). [0010 0030]. 1302

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. Formation of aromatic compounds from ethyl glutaconate and its derivatives. The reduction of trimesic acid and the conversion of tetrahydrotrimesic acid into tetrahydroisophthalic acid. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47–48). [1310—1330—1340].

Lawrow, D. Ueber die Spaltungsproducte des Oxyhämoglobins des Pferdes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (101–102). [4010 Q 1156 N 6011].

Ueber die Ausscheidung des Autipyrins aus dem thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (111–120). [1310 Q 9180 8317]. 1305

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1-29). [1630 1310 5020 1330].

Leach, Albert E. Systematic Inspection of Milk for Preservatives. London, Anal., 26, 1901, (289-291). [6500] 1307

Leather, J. Walter. The Composition of Indian Cows' and Buffaloes' Milk. London, Aval., 26, 1901, (40-42). [6500].

Lebeau, P[aul]. Sur les constituants des ferrosiliciums industriels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (681–683). [0320 0710]. 1309

Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). **25**, 1901, (538-540). [0710 0260]. 1312

—— See also Moissan, H.

Le Blanc, M[ax]. Ueber Diaphragmen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (653-656). [C910 C 6200].

1313

Le Comte, Octave. Du dosage pondéral du beurre dans le lait au moyen du sulfate de soude anhydre. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (58–60). [6500].

Lee, Theodore H. Note on Tecomin, a Colouring Matter derived from the Heart-wood of Bignonia Tecoma. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (284–285) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract]. [5020]. 1315

Leent, F. H. van. Ueber die Abscheidung und Bestimmung von kleinen Mengen Kalium in Salzgemischen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (569–573). [6200].

Lees, Charles H. On the Viscosities of Mixtures of Liquids and of Solutions. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (128-147). [7150].

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (332–361). [1340].

B., and Schryver, S. B.

Lefebvre, Pierre. Alcools et carbure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1221-1223). [1200]. 1319 **Lefèvre**, Léon. v. Grimaux, E.

Leftmann, Henry, and Beam, William. Select Methods in Food Analysis. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (VI+383 with 4 pl.). 21 cm. [6500]. 1320

Léger, E. v. Jungfleisch, E.

Legrand, Emmanuel. C'onductibilité électrique de certains sels et du sodium dissous dans l'ammoniaque liquéfiée. Eclair. électr., Paris, **26**, 1901, (88-98, avec pl.). [7250].

Lehfeldt, R. A. Ueber Herrn Jahn's Messungen der elektromotorischen Kraft von Konzentrationsketten. Zs. physik Chem., Leipzig, **37**, 1901, (308–314). [7250 C 6240 6210].

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydeyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (366–377). [1330 1630 0210 1930].

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (633–658, mit 1 Taf.). [7300 7350 C 3030]. **Lehmann**, K[arl] B[eruhard], und Voit, Erwin. Die Fettbildung aus Kohlehydraten. Abhandl. 1. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (619-671). [8040 Q 7931 7940 7912].

Lehmann, O[tto]. Flüssige Krystalle, Entgegnung auf die Bemerkungen des Hrn. G. Tammann. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (236–239). [7100 G 200].

Leidié, E. Sur une nouvelle méthode de séparation des métaux rares qui accompagnent le platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (9-15). [0100].

Sur une nouvelle méthode générale de séparation des métaux de la mine de platine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (18–23). [0100 0610].

et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (810-842). [6200 0410 0610].

 Lemcke, Alfred.
 Ueber Hanfkuchen.

 Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901.
 (161–182).
 [6500 Q 1875 M 2280

 5400 2300].
 1330

Lemmermann, O. v. Pfeiffer, Th.

Lemoult, Paul. Spectres d'absorption des indophénols : loi des groupements auxochromes azotés tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (142–145). [7300].

Sur la réaction des benzophénones amidées substituées et des amines aromatiques en milieu sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (885–888). [1530]. 1333

Lengfeld, Felix. On Gold Halides. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (324–332). [0150].

Lenher, Victor. The Sulphohalides of Lead. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (680-682). [0580]. 1335

Lenton, Walter Henry. v. Lapworth, Arthur.

Leonard, Norman. The Relation between Specific Gravity, Fat and Solidsnot-Fat in Milk. London, Anal., **26**, 1901, (318-319). [6500]. 1336 **Leonard**, Norman. Note on Sublimed Sulphur. London, Anal., **26**, 1901, (319–320). [0660].

Lepierre, Charles. Réclamation de priorité à propos du dosage des phosphates dans les eaux potables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (800). [6500].

Lépine, R[aphael], et Boulud. Maltosurie chez certains diabétiques. Paris, C.-R. Acad. Sci., **132**, 1901, [610-612). [1820 8050].

Leser, Georges. Sur les β-dicétones cycliques (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1540 1330].

Lespiau, R. Poids moléculaires et formules développées. J. phys., Paris, (3 sér.), **10**, 1901, (374–380). [7000]. 1341

Lessing, Rudolf. v. Willstätter, Richard.

Le Sueur, Henry Rondel. The Products of the Action of Fused Potassium Hydroxide on Dihydroxystearic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1313-1334). [1310].

See also Crossley, A. W.

Leuchter, M. Ueber Carbo animalis als Fällungsmittel für Eiweiss im Harn. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (202–203). [6500 Q 8440]. 1343

Levene, P. A. Zur Chemie der Mucine, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (395–405). [4010 Q 1153].

——— Ueber das Ichthulin des Kabeljau. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (281–284). [4010 Q 1151 N 5415]. 1345

Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (541–551). [1350 Q 1151]. 1346

Note on the Analysis of Nucleic Acids obtained from Different Sources. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (486-487). [1350 8000].

The Chemical Nature of Enzymes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (505–508). [8010]. 1348

——— und Alsberg, C. Zur Chemie der Paranucleinsäure. HoppeSeylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (543–555). [4010 Q 1151]. 1349

Levy, A. G. On the Analysis of Samarskite. London, Anal., **26**, 1901, (64-68). [6500].

Lewin, L[ouis]. Ueber einige biologische Eigenschaften des Phenylhydrazins und einen grünen Blutfarbstoff. Zs. Biol., München, 42, 1901, (107–147, mit 1 Taf.). [4010 Q 9180 1158 5090].

Lewis, Ernest A. The Effect of Small Amounts of Arsenic on Copper. Chem. News, London, 83, 1901, (3-4). [0290]. 1352

Lewis, Gilbert N. Das Gesetz physikochemischer Vorgänge. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (205–226). [7050 C 2400]. 1353

Lewis, Thomas. v. Vincent, Swale.

Lewkowitsch, J. Note on the Estimation of Glycerol. London, Anal., **26**, 1901, (35-36). [6300]. 1354

On the Examination of Varnish Resins. London, Anal., **26**, 1901, (37–38). [6500].

Zur Trennung der Oelsäure von anderen Fettsäuren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (62).— Farnsteiner, K. Antwort auf vorstehende Erwiderung. Ebenda, 4, 1901, (63–65). [6300 Q 1500].

Ley, H. Ueber Honig von citronengelber Farbe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (828–829). [6500 Q 1885 M 3120]. 1357

Leybold, E. Nachfolger. Apparat zum Nachweis der Verschiedenheit der specifischen Wärmen verschiedener Metalle nach Prof. Schoentjes in Gent. Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (32– 33). [7200 0500 C 1610 0500].

Leyden, Paul. v. Bamberger, Eugen.

Leys, Alexandre. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1056–1058). [1330–6150]. 1359

Liebermann, C[arl]. Ueber Eupitton und Pittakall. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1026–1030). [5020 1230].

Zur Theorie der Farbentöne. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1040-1042). [5020 C 3860]. 1361 **Liebermann**, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [5020—1230—1630].

Liebig jr., Max. Zur volumetrischen Bestimmung des Bleisuperoxydes in der Mennige. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828). [6300 0580]. 1363

Liesegang, R. E. Ueber die verschiedene Farbe des Silbers in den Photographien. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (442–443). [0110]

Limpach, Leonhard. v. Gordan, Paul.

Linde, O. v. Troeger, Julius.

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-α-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060). [1930-1940-1530]. 1365

Lindet, [Léon]. Sur l'action saccharifiante des germes de blé et sur l'emploi de ces germes en distillerie. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (261-263). [8010].

Sur un procédé d'analyse permettant de doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (91–93). [6500].

Lindfield, James Henry. v. Hewitt, John Theodore.

Lindsay, Charles F. The Conductivities of some Double Salts as compared with the Conductivities of Mixtures of their Constituents. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (62-69). [7250].

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsäure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (258–262). [1410 6150 3010].

Lippmann, E. v. Ueber die Enzyme. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (302–305). [8010 Q 1200].

Lippmann, Edmund O. von. Chemische Kenntnisse vor tausend Jahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (640-647). [0010].

Chinasäure. Ueber ein Vorkommen von Berlin, Ber. D. chem. Ges.,

34, 1901, (1159–1162). [1330 1210 1350 M 3120 5400]. 1372

Lippmann, Edmund C. von. Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation im Jahre 1900. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (237–239). [0010].

Bericht (Nr. 35) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1900 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (139-141, 182-183, 213-215, 249-253). [0030 1800 Q1885 M 3120].

Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im I. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333–1336, 1365–1368, 1397–1401). [0030 1800 6500 Q 1885 M 3120].

Dr. Paul Degener † D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1386–1387). [0010].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1210–1930–1610]. 1377

Ueber die Ammoniakverbindungen des Kupferrhodanids und Kupferrhodanürs. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (336–340). [1310—0490].

Livache, Ach. Sur la substitution du blanc de zinc à la céruse dans la peinture à l'huile. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1230-1232). [0880 0580]. 1379

Liveing, G. D., and Dewar, James. On the Spectrum of the more Volatile Gases of Atmospheric Air, which are not Condensed at the Temperature of Liquid Hydrogen. Preliminary Notice. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (467–474). [0100 0360 7300]. 1380

Sur le spectre des gaz les plus volatils de l'air atmosphérique qui ne sont pas condensés à la température de l'hydrogène liquide. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (482-493). [0370 0530 7300]. 1381

On the Separation of the Least Volatile Gases of Atmospheric Air, and their Spectra. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (389–398). [0130 0430 0850 7300]. 1382

Liverseege, J. F. Note on the Approximate Estimation of Formaldehyde in Milk. London, Anal., 26, 1901, (151–152). [6500].

Lloyd, Lorenzo L. v. Kipping, Frederic Stanley.

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan]. Overzicht van de resultaten eener vergelykende studie der drie dinitrobenzolen. [Review of the results of a comparative study of the three dinitrobenzenes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (342-347) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (375-380) (English). [1130].

Uebersicht der Resultate eines vergleichenden Studiums der drei Nitrobenzole. Verh. Ges. D. Natt., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (82–86). [1130].

en Alberda van Ekenstein W[illem]. Een nieuwe soort formal-(methyleen-) verbindingen van sommige oxyzuren. [A new kind of formal-(methylene-) compounds of some oxyacids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd., K. Akad. Wet., 9, 1901, (373–376) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (400–403) (English). [1310—1810].

et Blanksma, J[an] J[ohannes]. Corps aromatiques nitrés. XVI. Étude comparative des trois dinitrobenzènes III. Action du monosulfure de sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (115–120). [1130].

Locke, James. On the Periodic System, and the Properties of Inorganic Compounds. (Part 2-3). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (166–185, 332–345). [7000].

Lockyer, Norman, and Baxandall, F. E. On the Arc Spectrum of Vanadium. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (189-210). [0820 7300]. 1389

Löb, Walther. Ueber pyrogenetische Reactionen mittels des elektrischen Stromes. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (915– 918). [7250–1210].

Ueber die elektrolytische Darstellung des Benzidins. (Zweite Mittheilung.) Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (597-603). [1630]. 1391

Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. Erste Mitteilung: Das Verhalten des Chloroforms, des Tetrachlorkohlenstoffs und ihrer pyrogenetischen Zersetzungsprodukte. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (903-921). [5500] 1392

Loeben, W. von. v. Fischer, Emil. Loevenhart, A. S. v. Kastle, J. H.

Loew, O[skar]. Eine Bemerkung zu den Ansichten über die Natur der Zymase. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901. (436). [8010 R 1820 M 3100 L 5000].

— Nochmals über die Tabakfermentation. II. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (673–680). [8020 R 2700–1820 M 3100 L 5000]. 1394

Lowenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in äthylalkoholischer Lösung durch Auflösen von Natrium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (469-498). [7050 5500].

Logan, Lily. v. Vulté, H. T.

Lohnstein, Th. Kritisches über Hambergers Gährungssaccharometer. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (277, 297). [0910 R 0350 1820 M 3100 0060]. 1396

Long, J. H. On the Estimation of Urea in Urine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (632–638). [6300 Q 8310.2].

——— Optical Rotation of Certain Tartrates in Glycerol. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (813–817). [1210 7300]. 1398

Loomis, E[lmer] H[oward]. Ueber den Gefrierpunkt wässeriger Lösungen von Nichtelektrolyten. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (407-425). [7200 C 1810].

— On the Freezing-Points of Aqueous Solutions of Non-Electrolytes. (Part 2). Ithaca, N. Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (220–239). [1000–7200 C 1800].

Lorentz, H. A. Ueber die scheinbare Masse der Ionen. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (30–32). [7250 C 6200 6840 0600]. 1401

Lorenz, Fritz. v. Specht, Leopold.

Lorenz, N. v. Phosphorsäurebestimmung in Dünger, Boden und Aschedurch direkte Wägung des Ammonium-Phosphormolybdates. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (183-220). [6500]

Lorenz, Richard. Elektrochemisches Praktikum. Göttingen (Vandenhoeck und Ruprecht), 1901, (XIV + 234). 21 cm. Geb. M. 6. [7250 C 6200]. 1403 **Lorenz**, Richard. Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (753-761). [7250 C 6200].

Louguinine, W. Détermination des chaleurs latentes de vaporisation de quelques substances de la chimie organique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (88-90). [7200]. 1405

Louise, [Emile], et Riquier. Calcul de l'écrêmage et du mouillage dans les analyses de lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (992-995). [6500]. 1406

Lownds, Louis. Ueber das thermomagnetische und thermoelektrische Verhalten des krystallinischen Wismuts. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (146–162). [0190 7250 G 340 350 C 5710].

Lowry, T. M. v. Armstrong, H. E.

Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formaldehyde in Milk. J. Amer. ('hem. Soc. Easton, Pa., 23, 1901, (682-683). [1410-6150-6500].

Lüdecke, [Otto]. Eine neue Modifikation des kohlensauren Kalkes. Zs. Natw., Stuttgart, **74**, 1901, (125-126). [0220 G 50].

Lüppo-Cramer, Eine Beobachtung bezüglich der spektralen Empfindlichkeit verschiedener Arten ungefärbten Bromsilbers. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (718–719). [7350].

Untersuchungen über das Lippmann'sche Farbenverfahren, Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (23–37). [7350 C 3610].

eles Sulfits auf die Gelatine. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (44–48). [7350]

Substitutionen in Entwickler-Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (63–64). [7350]. 1413

Studien über die Natur des latenten Lichtbildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (160–165). [7350] 1414

Lulofs, Pieter Karel. Reactiesnelheid by aromatische halogeen-nitroderivaten. Reaktionsgeschwindigkeit bei den aromatischen Halogen-nitroderivaten. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (76, mit Taf.). 23 cm. [7050 1130 1210].

aromatische (z-1881) Substitutiesnelheid by halogeen-nitroderivaten.

[Substitution-velocity in the case of aromatic halogen - nitroderivatives]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Ards. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (647-649) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (715-717) (English). [7050 1130].

Lumière, Auguste, Lumière, Louis, et Chevrotier. Sur de nouveaux composés organométalliques du mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (145-146). [2000].

Action de l'oxyde de mercure sur quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (635–637). [1230 2000 1330 0380]. 1418

Lumière, Gebrüder, und Seyewetz. Das Abschwächen der Silberbilder. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (126-129). [7350].

Lumière, Louis. v. Lumière, Auguste.

Lumsden, John S. v. Walker, James.

Lunge, G. Zur Analyse des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (60). [6500]. 1420

Parr zur Bestimmung des Heizwerthes von Brennstoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (793–800). [7200 C 1610].

Du Pont's Nitrometer. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (100–101). [6000]. 1422

Researches on Nitrocellulose. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (527–579). [1840]. 1423

und Bebie, J. Beiträge zur Kenntniss der Nitrocellulosen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (483–488, 507–515, 537–543, 561–568). [1840 M 3120].

Luther, R. Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (385–404). [7250 C 6210].

Lutschinin, E. v. Kondakow, J.

Lyon, Albert C. v. Noyes, William A.

Lyttkens, Emil. Arsberättelse för statens Kemiska station i Halmstad år 1900. [Annual Report of the State Chemical Station at Halmstad, Sweden, for 1900.] Hallands Hush.-Sallsk.Handl.. 1901, (54-63). [0020]. 1426 Mabery, Charles F[rederic]. Investigations on the Composition of Petroleum. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (253-307). [1100].

and Sieplein, Otto, J. A Comparative Method for Determining the Fusing - Points of Asphalts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (16–20). [1100 7200]. 1429

McGrae, John. Ethyl sec. Octyl Tartrate and its Dibenzoyl and Diacetyl Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1103-1110) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract], [1310 7300].

Dawson, H. M.

McGill, A. Notes on the Proximate Analysis of Cloves. London, Anal., **26**, 1901, (123–126). [6500]. 1431

Mack, Edouard. Quelques isothermes de l'éther entre 100° et 206°. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (952-955). [7150].

1432 Isochores de l'éther de l'e à 1 e, 85. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1035–1037). [7150]. 1433

McKee, Ralph, H. On the Oxygen Ethers of the Ureas: Methyl- and Ethylisourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209–264). [1310].

McKenna, A. G. Analyse von Wolframund Chromstahl. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828–829). [6500 0320].

A Reply to Otto Herting's Critical Remarks on McKenna's Method of Analysis of Tungsten and Chrome Steels. The Determination of Tungstic Acid and Separation from Silica. Chem. News, London, 84, 1901, (75-76). [6500].

McKenzie, Alex. The Esterification of 3-Nitrophthalic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1135–1141) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract]. [1330].

Optically active β-hydroxybutyric acids. Preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (213–214). [1310].

———— See also Marckwald, Willy.

Mackenzie, John Edwin. The Action of Sodium Methoxide and its Homologues on Benzophenone Chloride and Benzal Chloride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1204–1221) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1230 1430 1530]. 1439

MacLeod, Grace. v. Norris, James F. McMurtrie, W[illia]m. The Condition,

McMurtrie, William. The Condition, Prospects, and Future Educational Demands of the Chemical Industries. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (71–89). [0010 0040]. 1440

McPherson, William, and Gore, Herbert C. The Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (485-496). [1630 1700 1720].

Madan, Henry G. The colloid form of Piperine, with especial reference to its Refractive and Dispersive Powers. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (922-927) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (127) [Abstract]. [3010 7300].

Madsen, Thorvald. Versuche über die Abhängigkeit der Hydrolyse von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (290–304). [5500–7050].

Maey, E. Neue Bestimmung der Dichte der Kupfer-Zinn-, Kupfer-Zink-und Zinn-Zinklegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (289–291). [7100 B 0140].

Das spezifische Volum als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (292–306). [7100 0100]. 1445

Magie, William Francis. Die spezifische Wärme von Lösungen, die keine Elektrolyte sind. II. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 3, 1901, (21–22). [7200 C 1660].

Magnier de la Source. v. Gautler, Armand.

Mahrburg, Adam. Podział i układ nauk. W: Michalski, Stan. i Heflich, Al., Poradnik dla samouków. Cz. I, wyd. 2-gie. [Classification des sciences: Dans. Michalski, Stan., et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes.] 2de éd., 1re partie, Warszawa, 1901, (XV-XLII). [0000 0050].

Maier, Max. Die physikalische Konstitution der ponderablen Materie nach den

neuesten physikalischen Forschungen. Natur u. Offenb., Münster, **47**, 1901, (385–396, 464–483). [7000 C 0100].

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1273-1275). [0380 0260 0290 0540 0880].

Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1560–1563). [0100 0380].

Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (786-793). [0100 0380].

Maillard, L[ouis]. Sur l'origine indoxylique de certaines matières colorantes rouges des urines (indirubines). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (990–992). [8040].

Mainzer, J. v. Schulz, Friedrich N. Maitland, W. v. Japp, F. R.

Mallet, J. W. On the Formation of Platinum Tetrachloride from Aqueous Hydrochloric Acid by Atmospheric Oxidation in Contact with Platinum Black. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (430). [0610]. 1453

Malméjac, [F.] Action de l'alcool à 95° sur les métaux mis en contact avec lui. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (169–171). [0100]. 1454

Action des eaux de Sétif sur le plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (365–367). [0580]. 1455

Analyse du liquide provenant d'un kyste hydatique du foie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (406–407). [6500]. 1456

Analyse d'un liquide de ponction. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (459–460). [6500]. 1457

Manceau, E. Sur la seconde fermentation ou prise de mousse des vins de Champagne. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1003-1006). [8020]. 1458

 Manchot, W., und Herzog, J.
 Ueber die Oxydation des Indigweisses durch

 Sauerstoffgas.
 Liebigs Ann. Chem.,

 Leipzig, 316, 1901, (318-330). (9-1881)
 [5020]

Manchot, W., und Herzog, J. Die Autoxydation des Hydrazobenzols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (331–332). [1720].

Mangler, Georg. v. Fromm, Emil.

Manley, J. J. v. Veley, V. H.

Mannich, Carl. Sereipo-Balsam aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (138–139). [6500 M 3120 5400]. 1461

- Untersuchung guttaperchaähnlicher Stoffe aus Südamerika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (89–91). [6500 M 3120]. 1462

Gummi von Acacia detinens Burch. Tropenpflanzer, Berlin, **5,** 1901, (284–285). [6500 M 3120 5400]. 1463

Untersuchungsergebnisse einiger Produkte aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (286–287). [6500 M 3120].

Ein Bandwurmmittel in Deutsch-Südwestafrika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (332–334). [6500 Q 9190 M 5400]. 1465

Maquenne, L[éon], et Bertrand, G[abriel]. Sur les érythrites actives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1419-1421). [1210].

Sur les érythrites actives. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (740-743). [1210].

racémique. Paris, C-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1565–1567). [1210]. 1468

Sur l'érythite Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (743–745). [1210].

et Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (980–983). [1810–1610].

Sur la glucamine, nouvelle base dérivée du glucose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (586-591). [1810].

March, F. Sur le β β diacétylpropicnate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (697-699). [1310 1340].

Marchis, L. Sur les faux équilibres chimiques (suité). J. Phys., Paris,

(sér. 3). **10,** 1901, (525-542, av. fig.). [7050].

Marchlewski, Leon. Chemia. W: Michalski St. i Heflich Al., Poradnik dla samouków. Cz. I, wyd. 2-gie. [Chimie, dans: Michalski, St. et Heflich, Al. Guide pour les autodidactes. [2-de édition, I-re partie]. Warszawa, 1901, (83–126). [0050 0050]. 1474

glukozydów. W sprawie budowy glucosides]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (225–229). [1850]. 1475

e: Buraczewski, J. Studyum nad izatyna. [Étude sur l'isatine]. Kraków, 1901, (25), 25.5 cm. [1930 1540]. 1476

Przemiana filozyaniny w hemopyrrol i urobiline [Transformation de la phylocyanine en hémopyrrhol et en urobiline]. Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (333–336). [1930].

und Radcliffe, L. G. Zur Kenntniss des Isatins (VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1113-1115). [1930 5010]. 1478

und Sosnowski, Jan'.
Zur Kenntniss des Isatins und seiner
Derivate. VI. Mittheilung: Ceber
Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., 34, 1901, (1108 1112). [1930
5010].

Nynteza nowego układu czteropierścieniowego, kumarofenazyn i pochodne. (Synthese eines neuen Ringsystems, Cumarophenazin und Derivate). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (160–161). [1940]. 1480

Nynteza nowego układu czteropierścieniowego. Kumarofenazyna i pochodne. [Synthèse d'un nouveau systeme annulaire: la cumarophénazine et ses dérivés]. Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (297–305). [1910—1930].

Marck, J. L. B. van der. Beitrag zur Kenntnis der Simarubaceae. I. Samadera Indica Gaertn. Arch. Pharm., Berlin. 239, 1901, (96-113, mit Taf.). [6500 M 3120 5400 2000]. 1482

Marktanner-Turneretscher, Gottlieb. Fortschritte auf dem Gebiete der Mikrophotographie und des Projectionswesens. Jahrb. Phot.. Halle, **15**, 1901, (305-321). [7350 (*3980 L 0400]. 1483 Marckwald, E. v. Maver, Otto.

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (479–484). [0210]

Berichtigung zu der Abhandlung: Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (784). [6500–1210–Q 1605].

und McKenzie, Alex. Ueber die fractionirte Veresterung und Verseifung von Stereoisomeren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (469– 478). [7050].

Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (485–491). [1210]. 1488

Marie, Charles. L'électrolyse appliquée à la chimie organique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (14-18 et 32-38). [7250].

Marpmann, G. Ueber Leben, Natur und Nachweis des Hausschwammes und ähnlicher Pilze auf biologischem und mikroskopisch-mikrochemischem Wege. Centrabl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (775-782). [6500 M 7700 4050].

Marquis, R. Sur le nitrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (140–142). [1910]. 1491

Marshall, E. M. Note on the Preparation of Hydrobromic Acid. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (151-152). [0200].

Marshall, Hugh. The Detection and Estimation of Minute Quantities of Manganese. Chem. News, London, 83, 1901, (76). [6100 6200]. 1493

Marsson, M., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Peene durch die Zuckerfabrik in Anklam Zs. Fischerei, Berlin, **9,** 1901, (25–80, mit 1 Taf.). [6500 N 5403 0219 R 2520 M 9000 dc].

Martin, Claude. v. Truchon.

Martin, C. J., and Masson, Orme. The Influence of Cane Sugar on the Conductivities of Solutions of Potassium Chloride, Hydrogen Chloride, and Potassium Hydroxide, with Evidence of Salt Formation in the last Case. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (707–714) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (91) [Abstract]. [7250].

Martin, Geoffrey. Some Remarks on the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, 84, 1901, (154-155). [7000]. 1496

Martini. v. Kaehler, Max.

Massaciu, Cornelius. v. Stock, Alfred.

Massol, G[ustave]. Sur la valeur acidimétrique des acides benzoïques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (780–781). [7200 1330].

Sur la valeur acidimétrique de l'acide parasulfanilique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1572–1573). [7200].

Données thermiques relatives à l'acide ortho-monochlorobenzoïque (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (195-196). [7200].

Données thermiques relatives à l'acide ortho-mono-iodo-benzoïque (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196). [7200]. 1501

Données thermiques relatives aux acides ortho et paramonobromo-benzoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (369–371). [7200].

Masson, Henri. Synthèses d'alcools tertiaires de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483-485). [2000 7210 1120]. 1503

Masson, Orme. v. Martin, C. J.

Mastbaum, Hugo. Einwirkung einer langen Leitung auf die Zusammensetzung des geführten Wassers zu verschiedenen Jahreszeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (31–33). [6500 Q 1881].

Mather, William T. A new Apparatus for Determining the Relative Velocities of Ions; with Some Results for Silver Ions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (473–491). [7250 C 6240].

Matignon, C., et Delépine. Composition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (36–38). [0770 0360 0490].

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137). [1610].

Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **316**, 1901, (311–317). [1610].

Matthews, Francis Edward. 2:3:5-Trichlorobenzoic acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (43-49). [1330].

Matthews, J. Merritt. v. Allen, Alfred H.

Matthey, Edward. On the Preparation of Large Quantities of Tellurium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (161-163). [0750].

Matuschek, J. Ueber die Einwirkung von Kieselfluorwasserstoffsäure auf Ferrocyankalium. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (158–159). [6150–6300]. 1511

Mauthner, J[ulius]. Beiträge zur Kenntnis des Cystins. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (176–186, mit 1 Taf.). [1310 Q 1610]. 1512

Mavrojannis. Préparation des éthers nitrobenzoyleyanacétiques isomériques, ortho, méta et para et du chlorure d'orthonitrobenzoyle cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1054–1055). [1330].

Mayer, Adolf. Ueber das Chlorbedürfnis der Buchweizenpflanze. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (41-60, mit 1 Taf.). [0250 M 3060 3120 5400].

des Entstehens der Eiweissstoffe in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (453 461). [4020 8030 M 3120].

Mayer, Otto, und Marckwald, E. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (733-734). [0290 6500]. 1516

Mayer, Paul. Ueber das Verhalten der d-Gluconsäure im Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (492-494). [8040-1310-Q-1440]. 1517

 Mayer, Paul.
 Ueber eine bisher unbekannte reducirende Substanz des Blutes.

 Hoppe-Seylers
 Zs. physiol.
 Chem., Strassburg, 32, 1901, (518-530).
 [1310]

 1350
 Q 5025
 1510]
 1518

Mazzotto, D. Sur les chaleurs spécifiques des alliages. J. phys., Paris, (sér. 3), **10**, 1901, (279–281). [7200]. 1519

Meade, Richard K[idder]. A Method for Preparing Normal, Seminormal, Decinormal, etc., Sulphuric Acid of Exact Strength. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (12–15). [6000].

Meillère, G. Présence du saccharose dans le bois de panama. Paris, Bul. soc. chi n., (sér. 3), 25, 1901, (141, 142). [1820].

et Chapelle, Ph. Dosage des sucres réducteurs dans le sang. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (257-262). [6300].

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. Additional Notes on Dinitro-o-anisidine. A Chemical Reaction in which one of the Products continues the same Reaction. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1076–1079). [1630–1930].

The diazotisation of dinitroanisidine, and the constitution of the resulting product. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (131-135). [1230-1630].

Meldrum, Andrew N. v. Japp, Francis R.

Mellmann, P[aul]. Chemie des täglichen wirtschaftlichen Lebens. Leipzig (L. Huberti), 1901, (X + 169). 22 cm. Geb. 2,75 M. [0030 Q 0030] 1526

Mellor, J. W. Some α-Alkyl Substitution Products of Glutaric, Adipic and Pimelic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (126–134). [1310]. 1527

The Reciprocal Determination of Cyanides and Cyanates. London, Anal., **26**, 1901, (286–289). [6300].

1529

Mellor, J. W. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (17–21). [6300].

Merkelbach, W[ilhelm]. Ketonblau. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14,** 1901, (294–295). [0910 C 0060]. 1531

Merriam, Henry F. v. Wheeler, Henry L.

Methner, Th. Ueber die Citronensäurelöslichkeit der Knochemmehlphosphorsäure. (Vorläufige Mittheilung.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (134–135). [6500].

Metzger, F. J. Thallous Thallic Nitrate, 2 Tl NO₃.Tl(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277–278). [0790].

See also Wells, H[orace] L.

Meulenhoff, J[urriaan] S[tephanus]. Ergotinine en Cornutine. [Ergotinin und Cornutin]. Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (1–11). [3010 8030 Q 9130 M 3120].

Meunier, J[ean]. Sur le procédé de M. Lindet pour doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (250-251). [6500].

Sur une combinaison moléculaire formée par l'iodure de méthyle et l'alcool méthylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (572–573). [1110–1210].

Meunier, [Léon]. Du dosage de l'acide chlorhydrique libre dans le suc gastrique. J. pharm. chim., Paris. (sér. 6), 13, 1901, (367–369). [6300].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167-183). [1330 1630 1530 5020].

Meyer, Richard. Die chemische Industrie im 19. Jahrhundert. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (1–3, 19–22, 29–32, 44–47, 53–55). [0010].

Die Theorie der Ringschweig, **16**, 1901, (477-479, 493-496). [7000].

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schmelzpunkte

reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (307–325). [7050 7200 6500 G 12].

Meyerhoffer, W[ilhelm]. See also van't Hoff, Jacob Heinrich.

Michael, Arthur. On Methyl Cyanide as a Catalytic Reagent; and a Criticism of J. U. Nef's Views on the Frankland, Wurtz, and Conrad Reactions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (419–430). [1310 7050].

Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (918–930). [1310–1330].

and Conn, Wallace T. On the Behavior of Iodine and Bromine towards Chlorine Heptoxide and Perchloric Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (89–96). [0250]. 1544

Michaelis, A[ug.]. Ueber aromatische Borverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (19–43, mit Taf.). [2000 0160].

Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130 2000].

und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1291–1300). [1130–1630–2000]. 1547

einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (723–727). [1930].

Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogenpyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1930–1940]. 1549

Michaelis, Leonor. Das Methylenblau und seine Zersetzungsprodukte. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 29, 1901, (763-769). [1940 5020 R 0300 O 0130 L 0300].

Sauerstoff, seine Darstellung und Verwendung. [Vortrag.] Zs. comprim. Gase, Weimar, **4**, 1901, (145–152, 163–170, mit 2 Taf.). [0550 Q 9115].

Michalski, Stanisław, et Heflich, Alek-Poradnik dla samouków. Cześć. I, Wydanie drugie, przerobione Matematyka. uzupełnione. przyrodnicze. [Guide pour les autodidactes 2^{de} éd., 1^{re} partie. Sciences mathématiques et naturelles]. Par: MM. Wl. Biegański, W. Biernacki, O. Bujwid, S. Dickstein, J. Eismond, E. Flatau, S. Kramsztyk, N. Kostanecki, L. Krzywicki, A. Kuczyński, J. Lewiński, A. Mahrburg, L. Marchlewski, J. Moro-zewicz, Wł. Natanson, J. Nusbaum, J. Peszke, W. Swiatecki et E. Strumpf. Editeurs MM. Stanislaw Michalski et Aleksander Heflich. Warszawa, 1901, (XLII + 728). 23 cm. [0050 0030]. 1552

Michie, Arthur C. v. Japp, Francis R.

Miers, H. A. Rammelsberg Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1-43, with pl.). [0040 0010]. 1553

Miethe, A[dolf]. Ueber einen Apparat zur Erzeugung luftlinienfreier Spektra und über das Spektrum des Radiums. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (267–268). [0620 C 3030]. 1554

Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [0910 6000 7300 C 6040 4200].

Das Heliochromoskop als Hilfsmittel im Dreifarbendrucke. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (461–464). [7350 C 3850].

Ueber Dunkelkammerbeleuchtung. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (171–173, 191–192). [7350]. 1558

Miklaszewski, B., i Niementowski, S[tefan]. Studyum porównawcze trzech izomernych (β)-aminofenylbenzimidazoli. [Etude comparative de trois (β)-phenylbenzimidazoles isomères]. Kraków, 1901, (2 + 34). 25·5 cm. [1640–1930].

Miklosich, D. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., **14**, 1901, (753). [0290 6500]. 1560

Mills, W. Sloan. v. Ryan, Hugh.

Milroy, J. A. A preliminary communication on some products of the action of reducing agents on haematin Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xiv-xvi). [8000].

Milroy, T. H. Acid Poisoning in Birds. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xii-xiv). [8040]. 1562

Minguin, J[ules], et de Bollemont, E. Grégoire. Sur le racémisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1573-1576). [7100].

Mischewski, C. Mitteilungen aus dem Photochemischen Laboratorium der Königl. Technischen Hochschule zu Berlin [über Entwickler der Firma E. Merck-Darmstadt]. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (75-77). [7350]. 1564

Misslin, E. v. Kehrmann, F.

Mitchell, C. Ainsworth. On the Maumené Test for Oils. London, Anal., **26**, 1901, (170–175). [6500]. 1565

See also Sykes, W. J.

Moeser, L. v. Eidmann, W.

Möhlau, Richard. Zur Charakteristik der Oxyazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (74–76). [1700].

——— und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [1720–5020]. 1568

Möller, Joh. Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon zu o-Amidoanthrachinon. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (741-743). [1530]

— Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon in alkalischer und des I, 5- und des a-Dinitroanthrachinon in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (797–800). [1540].

Mohr, Otto. Eine Synthese der αα΄-Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (807–813). [1310 1110].

Moir, J. Para- and ortho-cyanohy-droxy-derivatives of pyridine. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (69–70). [1930].

Moissan, Henri. Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (510-518). [0660].

Moissan, Henri. Etude du carbure de samarium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (110–113). [0670].

Description d'un nouveau four chauffé au moyen du chalumeau à oxygène et hydrogène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 24, 1901, (289–298, av. pl.). [0910].

et Lebeau, P[ierre]. Sur un nouveau composé, le fluorure de sulfuryle SO²F². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (374-381). [0310 0660].

Molisch, Hans. Studien über den Milchsaft und Schleimsaft der Pflanzen. Jena (G. Fischer), 1901, (VIII+111), 24 cm. 4 M. 8030 6500 M 3120 2780 2520].

Molle, R. v. Thoms, Hermann.

Moody, Herbert R. v. Tucker, Samuel Auchmuty.

Moor, C. G., and Priest, Martin. Notes on Certain British Pharmacopœia Tests. London, Anal., **26**, 1901, (29– 35). [6500].

Moore, Benjamin, and Parker, William H. On the Functions of the Bile as a Solvent. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (64-76). [8040]. 1579

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481–483). [7000 0930 0320]. 1580

A Spectrophotometric Study of the Hydrolysis of Dilute Ferric Chloride Solutions. Ithaca, N.Y., Cornell Univ. Physic. Rev., **12**, 1901, (151–176). [0320 0930 C 3010]. 1581

More, B. L. v. Pond, F. J.

Morgan, Gilbert T. Note on the Reduction of Ferric Salts. London, Anal., 26, 1901, (225-227). [6200].

Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (236–238). [1630 1720 1740 5020]. 1583

Morgan, Leonard P, and Smith, Edgar F. Experiments on Chalcopyrite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (107-109). [0290 0320 G 32 50].

Morris, George Harris. The combined Action of Diastase and Yeast on Starch-granules. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1085–1089) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [8010 8020].

Morse, H. N., and Horn, D. W. The Preparation of Osmotic Membranes by Electrolysis. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (80-86). [0900].

Moschner, J. Ueber das Oxy-4hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1330 1230]. 1587

Mosler, Hugo. Der Temperaturcoefficient der Susceptibilität einiger Salzlösungen der Eisengruppe, mit besonderer Berücksichtigung des Eisenchlorids. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (84-95). [7250 C 5460]. 1388

Motschan. v. Seliwanoff, Th.

Mott, F. W., and Halliburton, W. D. The Chemistry of Nerve-degeneration. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (437-466, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (149-151) [Abstract]. [8050].

See also Halliburton, W. D.

Mouneyrat, A. A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (543). [1110] 1590

Transformation des acides a amidés en phénylhydantoïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310—1930]. 1591

Moureu, Ch[arles]. Nouvelles réactions des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (837–839). [2000].

et Delange, R[aymond]. Sur deux nouveaux acides acétyléniques. Synthèse des acides caprylique et pélargonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988–990). [1320]. 1593

tion de l'acide amylpropiolique; acide caproylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1121–1124). [1320].

Sur quelques acétones acétyléniques et sur une nouvelle méthode de synthèse de dicétones β.

Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (302–313). [1510 1520 1530 1930]. 1595

Moureu, Cl[arles], et Delange, R[aymond]. Sur le dédoublement par les alcalis des acétones à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (418–426). [1530–1520]. 1596

et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique; synthèse d'alcools primaires acétyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1223–1226). [1120—1220—1230].

Müller, Aug. v. Haeussermann, Carl.

Müller, Erich. Ueber die Störung der kathodischen Depolarisation durch Kaliumchromat. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (398–405). [7250 C 6230].

1598
—— Die elektrolytische Darstellung der überjodsauren Alkalien.
Zs. Elektroch., Halle, **7,** 1901, (509–516). [0390–7250].

Zur Chlorknallgaskette. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (750–752). [7250 C 6200]. 1600

Müller, Friedrich. Beiträge zur Kenntnis des Mucins und einiger damit verwandter Eiweissstoffe. Zs. Biol., München, 42, 1901, (468–564). [4010 Q 1153 7230].

Müller, H. v. Kehrmann, F.

Müller, P. Th. Sur la variation de composition des eaux minérales et des eaux de source décélée à l'aide de la conductibilité électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1046-1047). [6500].

Müller, Wilhelm. v. Naumann, Alex.

Mulder, E[duard]. Over peroxyzwavelzuur-zilver en peroxy-azynzuurzilver (VI). [Ueber das peroxy-schwefelsaure und das peroxy-essigsaure Silber (VI)]. Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1° Sect., 7, 1901, No. 2, (1–44). [0110].

Over peroxy-azynzuurzilver, en, als vervolg, over peroxyzwavelzuurzilver (VII). [Ueber das peroxy-essigsaure Silber, und weiter über das peroxy-schwefelsaure Silber (VII)]. Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1° Sect., 7, 1901, No. 6, (1-48).

Mulliken, S. P. On the Importance of Formic Aldehyde as a Product of the

Partial Combustion of Organic Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (111–117). [1410].

Munson, L. S. v. Tolman, L. M.

Murach, F. v. Arnold, C[arl].

Murray, J. Alan. The Analysis of Soils. London, Anal., 26, 1901, (92-1606 96). [6500].

Musculus, A. v. Feuerstein, W.

Namias, Rodolfo. Ueber die Anwendung des Ammoniumpersulfats. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (165-167).[7350]. 1607

 Ueber die Anwendung des Kaliumpermanganats in schwefelsaurer Lösung als Abschwächer von Bromsilbergelatine- und Collodion-Negativen und zur Herstellung von directen Positiven und Contretypen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (167–170). [7350].1608

 Herstellung einfarbiger und mehrfarbiger Bilder auf chemischem Wege. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (170–172). [7350]. 1609

— Das Silberoxalat und seine Verwendung in direct sich schwärzenden Emulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (176–177). [7350].

Nastukoff, A. Untersuchungen über die Oxycellulosen. (Vorläufige Mittheil-Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (719–723). [1840 M 3120].

1611 Naumann, Alex, und Müller, Wilh. Regelmässigkeiten beim Destilliren verwässriger Phenollösungen. dünnter Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (224-228). [5500]. 1612

Naylor, William Arthur Harrison, and Dyer, Charles Stanley. Oroxylin. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (954-956) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (148) [Abstract]. [1860 5000].

The Official Method for the Determination of "Liquor Hydrogenii Peroxidi." Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (131-132). [6300]. 1614

Nef, J[ohn] U[lrie]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandl-Liebigs Ann. Chem., Leipzig, ung.) **318**, 1901, (1–57). [7050 1210]. 1615

Neff, Paul. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleïnen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (309–311). [6500]. 1616

Negrusz, R. O trzech izomerycznych benzylotoluolach. [Sur les trois benzyltoluènes isomères]. Kraków, 1901, (2 [1130]. 1617 +15). 25.5 cm.

Nencki, M[arcell]. Berichtigung [zu O. Cohnheim, Monographie der Eiweisskörper in Roscoe-Schorlemmers Lehrbuch der Chemie, Braunschweig, 1900]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (201–202). [4000 1210 Q 1140].

1618 et Sieberowa, N[adzieja]. Przyczynek do nauki o soku żoładkowym i składzie chemicznym enzym. [Contribution à l'étude du suc gastrique; sur la constitution chimique des enzymes]. Gaz. lek., Warszawa, (Ser. 2), **21**, 1901, (422–428, 455–459, 482-486, 500-505). [8010].

Beiträge zur Kenntniss des Magensaftes und der chemischen Zusammensetzung der Enzyme. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (291–319). [8010 Q 1225 7330]. 1620

und Zaleski, J. Produkty odtlenienia heminy, budowa jej i pochod-(Uber die Reductionsproducte des Haemins, die Constitution desselben und seiner Abkömmlinge). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (217-221). [1930].

— O produktach odtlenienia heminy zapomocą jodowodoru i jodku fosfonu, oraz o budowie heminy i jej pochodnych. [Sur les produits de la réduction de l'hémine à l'aide de l'acide iodhydrique et du iodure de phosphonium; sur la structure de l'hémine et de ses dérivés]. Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, 1622 (317-332). [1930].

Ueber die Reductionsproducte des Hämins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber, D. chem. Ges., **34**, 1901, (997–1010). [4010 1930 1940 Q 1156]. 1623

See also Marchlewski,

Leon.

1613

Nerking, Joseph. Quantitative Bestimmung über das Verhältniss des mit siedendem Wasser extrahirbaren Glykogens zum Gesammtglykogen der Organe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (313–319). [1840 Q 1010 1426]. 1624

Nerking, Joseph. Ueber die elementare Zusammensetzung und das Invertirungs-vermögen des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (320–329). [1840 Q 1426].

Ueber Fetteiweissverbindungen. Arch. ges. Physiol., Bonn,
 85, 1901, (330–344). [4000 Q 1190].

Nernst, W[alter]. Erwiderung auf einige Bemerkungen der Herren Arrhenius, Kohnstamm, Cohen und Noves. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (596–604). [7250].

und Riesenfeld, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1901, (54–61). [7250 C 6240].

und Schönflies, A[rthur]. Einführung in die mathematische Behandlung der Naturwissenschaften. Kurzgefasstes Lehrbuch der Differential- und Integralrechnung mit besonderer Berücksichtigung der Chemie. 3. Aufl. München u. Leipzig, (E. Wolff, [Umschlagt.: Berlin, K. Hoffmam]), 1901, (XII + 340). 25 cm. 10 M. 1629

Nestler, A[nton]. Ein einfaches Verfahren des Nachweises von Thein und seine praktische Anwendung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (289–295). [1930 6500 Q 1885 9180 M 3120 5400].

Neuberg, Carl. Ueber die Farbenreaktionen von Zuckern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (564–573). [6150 1800].

Ueber den Nachweis der Bernsteinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (574–578). [6150—1310—Q 1010].

Neufeld, C. A. Apparat zum Extrahiren von Lösungen mittels specifisch leichterer Flüssigkeiten. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel., Berlin, 4, 1901, (15–16). [0910]. 1633

Die Weine der Hercegovina. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin,

4, 1901, (295–304, 337–363). [6500 Q 1884 M 3100].

Neugebauer, Edmund L. () zmiennej zawartości dwuwęglanu wapnia i magnezu w wodzie Wiślanej pod Warszawa. [Sur la teneur variable en bicarbonates de calcium et de magnésium de la Vistule à Varsovie]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (281–285). [6500].

Neuhauss, R[ichard]. Die Sensibilisirung der Gelatineplatten für Lippmann's Farbenverfahren. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (115–126). [7350].

Neumann, B[ernhard]. Ueber Elektrolytchrom. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (656–661). [0270 7250].

Neumann, Edgar. v. Wallach, Otto. Neumann, R. v. Krafft, Friedrich.

Neville, Allen. v. Pickard, Robert Howson.

Neville, F. H. v. Heycock, C. T.

Newth, G. S. A Laboratory Method for the Preparation of Ethylene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (147–148) [Abstract]. [1120 1210].

Nichols, Henry W[indsor]. A New Test for Chlorine for Use with the Blowpipe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (315–317). [0250 6100]. 1639

Nicholson, H. Utilisation of Carbon Dioxide as a Chemical Reagent. Chem. News, London, 84, 1901, (164). [0220]. 1640

Nicloux, Maurice. Sur la présence de l'oxyde de carbone dans le sang du nouveau-né. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1501–1504). [8040–6150].

Niederstadt, B. v. Tschirch, Alexander.

Niementowski, Stefan. v. Miklaszewski, B.

 Nietzki, Rudolf.
 Chemie der organischen

 schen
 Farbstoffe.
 4. verm.
 Aufl.

 Berlin
 (J. Springer), 1901, (XII + 338).
 21 cm.
 Geb. 8 M. [5020].
 1642

und Dietschy, Richard. UeberTetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55–60). [1130—1230—1630].

1643

Noelting, E., et Freyss, G. Rapport au comité de chimie sur le mémoire portant l'épigraphe "Lutéoline," présenté au concours pour le prix Nro 11. (Arts chimiques, Synthèse d'un colorant naturel.) Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (33-34). [5020]. 1644

Nörr, W. v. Scholl, Roland.

Nonhebel, G[vsbregt] K[ornelis] A[driaan]. Biochemische arsenicumreactie. Verhouding tusschen chemie en bakteriologie. [Biochemische Arsenicreaction. Das Verhältniss zwischen Chemie und Bakteriologie]. Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (120-126). [6100].

Norris, George L. The Determination of Manganese in Ferro-Manganese and Nickel in Steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (551). [6200] 1646

Norris, James F. On the Non-Existence of Trivalent Carbon. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (117–122). [0210].

The Chemistry of the Purine Group. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (463–469). [1930]. 1648

and Green, Erik H. The Condensation of Carbon Tetrachloride with Halogen Derivatives of Benzene by Means of the Friedel and Crafts Reaction. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (492–498). [1110 1130].

Some New Derivatives of Secondary Butyl Alcohol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (293–318). [1110 1210]. 1650

on the Isomorphism of Selenates and Trellurates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (318–324). [0760]

and MacLeod, Grace. On the Preparation of Triphenylmethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (499-504). [1130]. 1652

on Triphenylchlormethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (54–62). [1130].

North, Edward, 2nd. v. Fay, Henry.

Nottebohm, Eduard. Ueber die Einwirkung von unterbromigsaurem Natron

auf primäre Amine. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M. [0500 1630]. 1654

Novak, Franz. Die chemischen Vorgänge bei der Quecksilberverstärkung. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (254–256). [7350].

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and Influence of the Concentration on Their Values in . . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 22, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0170 0420 7250].

Eine Abänderung der gewöhnlichen Methode zur Bestimmung der Ueberführungszahlen und Untersuchung des Einflusses der Konzentration auf diese letzteren im Falle einiger dreiioniger Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (63–83). [7250 (†6240].

und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (1–27). [7250-7050-0920-C-6250]. 1658

Noyes, W[illiam] $\Lambda[lbert]$. Synthesis of Derivatives of Dimethylcyclopentanone, $\beta\beta$ -Dimethyladipic Acid, and $\alpha\beta\beta$ -Trimethyladipic Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392–402). [1310 1340 1540].

and Blanchard, W. M. Racemic Campholytic Acid and Racemic Dihydrohydroxycampholytic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (281–292). [1340].

and Lyon, Albert C. The Reaction Between Chlorine and Ammonia. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (460-463). [0250 0490]. 1662

and Warfel, R. R. The Boiling-Point Curve for Mixtures of Ethyl Alcohol and Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (463-468). [7200].

Oates, William Henry. v. Young, George.

 Obalski,
 T.
 Le laboratoire de Lavoisier.
 Vature,
 Paris,
 29,
 (1r semest.),

 1901. (218-222, av. fig.).
 1001. (18-222, av. fig.).
 1001. (18-222, av. fig.).
 1001. (18-222, av. fig.).

Ober, J. E. r. Whitney, W. R.

Obermiller, Julius. v. Pechmann, Hans von.

Oddo, G[iuseppe]. Sur les anhydrides sulfurique et disulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (897–903). [0660].

Oechsner de Coninck. Etude du nitrate d'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (90-91). [0810]. 1666

Oesterle, O[tto] A. Die Harz-Industrie im Südwesten von Frankreich. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (217–241). [1860 M 6500 J df]. 1667

Oesterlin, C. v. Wohl, Alfred.

Ogawa, Masataka. v. Divers, Edward.

Ohmann, O. Lehrgang der chemischen Untersuchung des Wassers (als zweites Capitel der Verbrennungserscheinungen). Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (1-13). [0050 0360].

Oker-Blom, Max. Die Resorption einer Lösung durch eine andere. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (744-750). [7150].

Olig, Al. Ueber die Backhaus'sche Kindermilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (541-543). [6500 Q 1830].

Oosterbaan, A[llard]. Bydrage tot de quantitatieve bepaling van morphine in het opium. [Beitrag zur quantitativen Bestimmung des Morphins im Mohnsaft]. Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (44), 23 cm. [6500].

Oppenheimer, Carl. Grundriss der anorganischen Chemie. 2. Aufl. Leipzig (G. Thieme), 1901, (VIII+156). 18 cm. Geb. 3,50 M. [0100]. 1672

Orlow, N. A. Ueber den Selengehalt in Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (66). [6100]. 1673

Orndorff, W[illiam] R., and Brewer, C[harles] E[dward]. The Constitution of Gallein and Coerulein. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (97-158), [5020].

Orndorff, W[illiam] R., and Thebaud, E. D. On the Two Modifications of Benzene-4-Azoresorcin and the Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (159-166). [1720].

Orton, K. J. P. Benzoylation of Fatty Acids in the Presence of Ammonia. Formation of Amides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1351–1356) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310–1330]. 1676

and Garrod, Archibald E. The Benzoylation of Alkapton Urine. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (89–94). [8000 1330 6150]. 1677

See also Chattaway, F. D.

Ōsaka, Yūkichi. Budōtō no Baisenkō ni tsuite [On the Birotation of d-Glucose]. Tokyo, Kwag. K. Z., **22**, 1901, (698-724). [7300 1810]. Published also in Leipzig, Zs. physik. Chem., **35**, 1900, (661-706).

Beziehung zwischen der Dissociationsconstante und dem Dissociationsgrade eines Elektrolyts in Gegenwart anderer Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (539–542). [7250 C 6250].

Osborne, W. A. Rigor mortis and the formation of d-lactic acid. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlix-l). [8050 6300].

Ost, H[ermann], und Klapproth, W. Die Fällung des Zinns aus seinen Sulfosalzen und seine Trennung von Antimodurch Elektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (817–827). [6200 0720 C 6220].

Oswald, A[dolf]. Zur Kenntniss des Thyreoglobulins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (121-144). [4010 Q 7822 1150].

Ostwald, [Wilhelm]. Gedenkrede auf Robert Bunsen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (608–618). [0010]. 1683

——— Rede am Grabe Bunsens. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (687–688). [0010]. 1684

Leber Katalyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (995–1004). Natw. Rdsch., Braunschweig. **16**, 1901, (529–535, 545–547). [7050–8010 Q 1235].

Ostwald, [Wilhelm]. Berichtigung. [Betrifft den Erscheinungstermin seiner Arbeit über periodische Erscheinungen am Chrom.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (448–449). [0270]. 1686

O'Sullivan, Cornelius. Gum Tragacanth. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800—1350—1810]. 1687

Ott de Vries, J. J., und Boekhout,
 F. W. J. Beitrag zur Kenntnis der Labgerinnung. Landw. Versuchst., Berlin,
 55, 1901, (221-239). [6500 R 2600 Q 1837].

Otto, M. Notiz über die Molekulargewichtsbestimmung des Ozons mittels der Wage. (Kritik der Arbeit von Ladenburg. A.: "Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons," diese Berichte, 34, (631). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1118–1119). [0550 7100].

otto, Richard. Weitere Beiträge zur chemischen Zusammensetzung verschiedener Apfelsorten aus dem Königl-pomologischen Institut zu Proskau O.-S. Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (259–263). [6500 M 3120 Q 1875].

Ueber die Veränderungen in der chemischen Zusammensetzung der Aepfel beim Lagern. Gartenflora, Berlin, **50**, 1901, (318–321). [6500 M 3120 Q 1875].

Ouvrard, L[éon]. Sur les borates de magnésie et des métaux alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (257– 259). [0160].

Pabst, Friedrich Robert. Zur Kemntnis der Derivate des 2-Jod-5-Nitro-p-Xylols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Speyer und Kaerner), 1901, (29). 22 cm. [1130].

Pagel, Sur le glycéroarséniate de chaux. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (449-452). [0140]. 1694

Pahl, C[arl] X[iclas]. Nya undersökningar öfver pyrofosfat af natrium, kalcium och magnesium. [New researches on Pyrophosphates of Sodium, Calcium, and Magnesium.] Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., 58, 1901, (161-180). [0500 0220 0460].

Pain, Percy. An Improvement on the B. P. Santonin Test. Pharm. J., London, (Sér. iv), **13**, 1901, (131). [6150]. 1696

Pakes, Walter Charles Cross, and Jollyman, Walter Henry. The Collection and Examination of the Gases produced by Bacteria from certain Media. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (322–329). [8020].

Decomposition of Formic Acid into Carbon Dioxide and Hydrogen. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (386–391) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (29) [Abstract]. [1310 8020].

Oxidation of Formates by Nitrates. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (459–461) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (39–40) [Abstract]. [1310 8020].

Paliatseas, Photios G. v. Dobbie, James J.

Paris, G. Ueber die Empfindlichkeit einiger Verfahren zum Nachweise von Citronen- und Weinsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (160–162). [6150 M 3120 Q 1885]. 1700

Parker, William H. v. Moore, Benjamin.

Parkin, J. On a reserve carbohydrate, which produces mannose, from the bulb of *Lilium*. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (139-142). [1840].

Parmentier, F. Sur l'alumine contenue dans les eaux minérales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1332-1333). [6500 0120], 1702

Parry, E[rnest] J. Oil of Orange. Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (462). [6500]. 1703

Notes on Essential Oils. Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (588). [6500]. 1704

The Analysis of Shellac. Chemist and Druggist, London, **59**, 1901, (689). [6500]. 1705

Parsons, Charles Lathrop. The Use of Metallic Sodium in Blowpipe Analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (159–161). [0500–6000]. 1706

The Identification and Properties of α and β -Eucaine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (885–893). [1340].

Parsons, J. Herbert. Action of nicotine upon nerve-cells. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxviii-xxxix). [8000].

Partheil, A. Zur Kenntnis des Butterfettes. I. Peschges, W. Die kryoskopische Unterscheidung von Butter und Margarine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (358–363). [6500 1310 Q 1839 1885].

Paschen, Fr. v. Runge, Carl.

Pasdermadjian, G. v. Ullmann, F.

Passon, Max. Zur Kalkbestimmung nach der Citratmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (285–286). [6200].

Patein, G[ustave]. Dosage du glucose dans certaines urines. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (176-177). [6500].

Patterson, T. S. The Influence of Solvents on the Rotation of Optically Active Compounds. I. Influence of Water, Methyl Alcohol, Ethyl Alcohol, n-Propyl Alcohol and Glycerol on the Rotation of Ethyl Tartrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (167–216). [7300].

The Influence of Solvents on the Rotation of Optically Active Compounds. Part II. Influence of iso-Butyl Alcohol and of sec.Octyl Alcohol (Methylhexylcarbinol) on Ethyl Tartrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (477–493) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40–41) [Abstract]. [7300]. 1713

and Dickinson, Cyril. The Preparation of Esters from other Esters of the same Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (280–283) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (4) [Abstract]. [1310–7300].

Paul, B. H., and Cownley, A. J. The Detection and Chemical Identification of Arsenic. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (136–138). [6100]. 1715

 Paul,
 Theodor.
 Untersuchungen über Theobromin und Kaffein und ihre Salzbildung.

 Salzbildung.
 Arch.
 Pharm.,
 Berlin,

 239,
 1901,
 (48-90).
 [1930 7250]

 Q 9180
 M 3120].
 1716

—— Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische Chemie. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (28–31). [7250 8000 Q9010 C6250].

Pauli, H. v. Curtius, Theodor.

Pauli, Robert. Die absolute Energie. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (13–14). [7000 (*2400].

Pavlíček, F. v. Brauner, Bohuslav.

Pavy, F. W., and Siau, R. L. On the Nature of the Sugar present in normal Blood, Urine and Muscle. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (282–290). [8000]

Pawlewski, Br[onislaw]. Utlenianie aminów aromatycznych. [Oxydation des amines aromatiques]. Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (46–47). [5500–1630].

Kondensacya rezorcyny z chlorkiem benzylu. [Condensation de la résorcine avec le chlorure de benzyle]. Chem. pols., Warszawa,**I**, 1901, (24–25). [1130].

Péchard, E. Sur la réduction de l'acide molybdosulfurique par l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (628-630). [0480]. 1722

Pechmann, H[ans] von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidirt von O. Piloty. Als Manuscript gedruckt. 9. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (40). 19 cm. [6000].

und Graeger, Erdmanr. Ueber Oxycunarincarbonsäuren. (Studen über Cumarine. VI. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (378–386). [1330].

und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1330 1230 1310].

und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (421–423). [1330 1230].

marine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (423–426). [1330–1230]. 1727

und Obermiller, Julius. Ueber Abkömmlinge des β-Methylumbelliferons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (660–674). [1910 M 3120].

und Röhm, Otto. Ueber α-Methylenglutarsäure, ein Polymerisationsproduct der Acrylsäure. III. Mittheilung über Polymerisationsproducte ungesättigter Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (427–429). [1310—1320]. 1729

Pechmann, H[ans] von. See also Volhard.

Peckham, S. F. v. Klein, Otto H.

Pedersen, Gullow. De nyere undersogelser af emodinholdige droger. (Latest researches on drugs containing emodin.) Kristiania, Farm. Tidssk., 9, 1901, (97-102). Aloë. [6500]. 1730

Peeters, Edgar. Sur l'isopropanolamine H₃C.CH(OH). CH₂.NH₂. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (259–265). [1610].

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. Het bindweefsel by de oester. [Le tissu conjonctif chez l'huitre]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **3**, 1901, (227–239) (Hollandais); Petrus Camper, Bydragen Anatomie, Haarlem, **1**, 1901, (228–236) (Français). [8040 Q 0525]. 1732

Pélabon, H[enri]. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149-153). [0360-0660-0190]. 1733

Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (78–80). [0190 0360].

Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). **25**, 1901, (777-785). [7050 0360 0660].

Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (774–777). [7050 0360 0140]. 1736

Sur la vérification expérimentale d'une loi de mécanique chimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1411-1413). [7150].

Pellat, H. Mesure du pouvoir rotatoire du sucre. Sa variation avec la température et la longueur d'onde. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (289-316). [1820].

 Pensky,
 B[erthold].
 Ueber einige

 Neuerungen an Waagen der Firma J.
 Kemetz in Wien. Zs. Instrumentenk.

 Berlin,
 21, 1901, (298-302). [0910

 B 0130
 C 0060
 L 0500].

 1739

Pereira, A. Cardoso. Sur la recherche de l'acide salicylique dans le vin et la bière. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (475–476). [6150]. 1740

Perkin, A. G. Robinin, violaquercitrin and osyritrin. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (87-88). [1850 5010].

Perkin, F. Mollwo. Action of Caustic Potash and Soda on Stannous Sulphide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (425-426). [0710]. 1742

A Simple Method for obtaining a Saturated Aqueous Solution of Sulphuretted Hydrogen, or a Constant Supply of the Gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (438). [0650]. 1743

Perkin, W. H. The action of nitric acid on methyl dimethylacetoacetate. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (204–205). [1310].

Perkin, W. H., jun. Tetramethylenecarbinol. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (329–331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (33) [Abstract]. [1240].

Thorpe, J. F., [and, in part, Walker, C.]. The Synthetical Formation of Bridged Rings. Part I. Some Derivatives of Dicyclopentane. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (729–791) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (110–113) [Abstract]. [1310–1340].

and Yates, J. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373–1396). [1340].

Sec also Gilbody, A. W., Lawrence, W. T., and Lees, F. H.

Perman, Edgar Philip. Vapour Pressure of Aqueous Ammonia Solution. Part I. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (718–725) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (46) [Abstractl. [7150].

Note on the Detection and Estimation of Nitric Acid in Combination with the Alkali Metals. Chem. News, London, 83, 1901, (193). [6150 6300].

Perot, A. v. Fabry, Ch.

Perrier, et Pouget. Action du chlorure d'aluminium sur les alcools de la série grasse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (551-556). [1210].

Persin, F. v. Lumière, A.

Perrot, L. v. Guve, Ph. A.

Péry, R. v. Barthe, L[éonce].

Petkow, N. Einige Analysen von Büffel- und Schafbutter, sowie Schweinefett und Wallnussöl aus Bulgarien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, [826-828]. [6500 Q1839 1540 M 3120].

Pettenkofer, Max von †. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (181–182). [0010 Q 0010]. 1752

Pfanhauser, W. Ueber das elektrochemische Verhalten des Nickelammonsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (698-710). [7250 C 6200].

Pfanhauser, jr., W. Streuung der Stromlinien in Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (895-897). [7250 C 6200 5680].

Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (923–924). [0910 C 6010]. 1755

Pfaundler, [Leopold]. Ueber Farbenphotographie mittels Beugungsgitter. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (177–187). [7350 C 3630].

Pfeiffer, Otto. Zur Handhabung des Le Chatelier'schen Pyrometers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (390– 391). [0910 C 1230]. 1757

Pfeiffer, P. Die Wernersche Theorie der Constitution der Metallammoniake. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**,1901, (366–368, 379–380). [0490]. 1758

Pfeiffer, Th., und Lemmermann, O. Die Verwendung einer Pepsinlösung zur Untersuchung von tierischem Kot und Stallmist. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (129–140). [6500 Q 7055].

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250–258). [0250–1210–2000].

On the Determination of Hydrogen in Gas Mixtures. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (354–356). [0360–6400]. 1761

Phillips, Henry Ablett. v. Hewitt, John Theodore.

Phisalix. v. Béhal, A.

Pick, W. Ueber die elektrochemische Bildung eisensaurer Alkalisalze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (713–724). [0930 0320]. 1762

(D-1881)

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Formation of Amides from Aldehydes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (520-522) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract]. [1300 1400]. 1763

Hydroxyoxamides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract], [1310 1330 1630].

- and Neville, Allen. Note on Pyromucyllydroxamic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (847–848) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (127) [Abstract]. [1340—1910]. 1765

Pickel, J. M. An Automatic Filter-Washer. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (589-593). [0910] **1766**

Pictet, Amé, et Rotschy, A. Sur trois nouveaux alcaloïdes du tabac. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (971-972). [3010].

Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [3010 1930 1640 1650 Q 1260 M 3120].

Pictet, Raoul. Der Sauerstoff und seine Bedeutung in der Industrie. Vortrag. Zs. komprim. Gase, Weimar, 5, 1901,(49-64). [0550]. 1769

Zur mechanischen Theorie der Explosivstoffe. Zs. komprim. Gase, Weimar, **5**, 1901, (67–72, 83–89). [7200].

Pierron, P. Sur l'oxydation électrolytique des nitrotoluènes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (852-854). [0930 1130]. 1771

Piloty, O. v. Volhard.

Pinkus, S. N. On the Precipitation of Proteids with Anhydrous Sulphate of Sodium. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (57-65). [4010]. 1772

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727–736). [3010–1930–1350–M 3120 Q 1260].

Pinnow, Joh. Ueber die Bildun aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129–1138). [1630 1640 1930].

Plahn, H. Ueber die Quotientenbestimmung in Füllmassen, Abläufen, etc. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (64–65). [6500 Q 1885]. 1775

Platner, Gustav. Die Mechanik der Atome. Berlin (M. Krayn), 1901, (IV + 97). 26 cm. 2,50 M. [7000 C 0100].

Plymen, F. J. v. Hall, A. D.

Poda, H. Ein einfacher Apparat zur gleichzeitigen Bestimmung des Fettes und des Wassers in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (492–496). [6000 6500 Q 1839].

Polstorff, Karl. Leitfaden der qualitativen Analyse und der gerichtlichchemischen Analyse. Leipzig (S. Hirzel), 1901, (144). 23 cm. 2 M. [6000 8000 Q 1010 M 3120]. 1778

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34–39). [1150—1350-6500—3010—M 3120—2300]. 1779

Pond, F. J., York, H. J., and More,
B. L. On α-Oxybenzylidene Acetophenone.
J. Amer. Chem. Soc., Easton,
Pa., 23, 1901, (789-796). [1530]. 1780

Ponsot, [A.] Actions chimiques dans les systèmes dissous et gazeux. Tension de vapeur. Hypothèse d'Avogadro. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1551– 1553). [7150].

Sur la chaleur spécifique moléculaire des gaz composés dissociables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (147-148). [7200]. 1782

Pool, J[ohan] F[rederik]. Thymotal. Pharm. Weekbl., Amsterdam, **38**, 1901, No. 1. [1230].

Pope, Frank Geo., and Hird, Jas. Morton. Derivatives of 3-Nitrotolyl-4-hydrazine. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1141–1144) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (186) [Abstract]. [1630.].

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William. The Inversion of the Optically Active αε-Tetrahydro-β-naphthylamines prepared by the aid of d- and 1- Bromocamphorsulphonic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (74–87). [1640 7300]

Nitrogen Compounds and their Bearing on the Valency of Nitrogen, d- and l-a-Benzylphenylallylmethylammonium Salts. London, J. Chem. Soc., 79, 1901,

(828-841) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (120-121) [Abstract]. [1630 7300]. 1786

Poppenberg, Otto. v. Stock, Alfred.

Popplewell, J. M. Rapid Method for the Determination of Prussian Blue in Spent Oxide. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (225). [6300]. 1787

Pottevin, H[enri]. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (704–706). [8010–1330–1850].

Pouget. v. Perrier.

Pouret, Ch. Action du bromure d'alominium sur quelques hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (191-194). [1110].

d'aluminium sur les hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (293–299). [1110].

Power, Frederick B. A Soluble Manganese Citrate and some Compounds of Manganese with Iron. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (135–137). [1310].

Chemistry of the Bark of Robinia Pseud-acacia. Pharm. J., London, (Ser. iv), **13**, 1901, (258–261, 276–279). [6500–4020]. 1792

and Lees, F. H. The constituents of the essential oil of Asarum ('anadense. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (210–211). [6500]. 1793

and Shedden, F. Derivatives of gallic acid. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (242–243). [1630]. 1794

Pozzi-Escot, E. De la recherche des alcaloïdes par voie microchimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (920–921). [3000].

— Contribution à la recherche microchimique des alcaloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1062). [3000 6150].

Prandtl, W. v. Hofmann, K. A.

Preiss, Meyer. Zur Frage über die Beschaffenheit der sibirischen Kuhbutter vom chemisch-hygienischen Standpunkte. Diss. Berlin (Max Günther), 1901, (29). 21 cm. 0,50 M. [6500 Q 1839]. 1797

Prescher. Die Ursachen der Unwirksamkeit des Strychnins. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (223). [3010 Q 9130].

Prescott, Albert B[enjamin], and Johnson, Otis C. Qualitative Chemical Analysis; . . . Analytical Operations and Laboratory Methods in Inorganic Chemistry. 5th ed. New York, (Van Nostrand), 1901, (XI + 420). 23·5 cm. [0900 6000].

Preuss, Paul. Guttapercha aus Mittelamerika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (101–105). [6500 M 3120]. 1800

Prey, C[arel]. Synthese van trioxyboterzuur. [Synthese der trioxybuttersäure]. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (85). 23 cm. [1310]. 1801

Prey Jz., C[arel]. Synthese van trioxyboterzuur (erythrietzuur). [Synthesis of trioxybutyric acid (erythric acid)]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (21–22) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (77–78) (English). [1310]. 1802

Preyer, Axel. Ueber Kakaofermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (157–173). [8020 R 1820 2620 M 3100 5400 Q 1885]. 1803

Price, Thomas Slater. The Reaction between Ethyl Alcohol and Hydrochloric Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (303–321). [7050]. 1804

Prideaux, E. B. R. Investigation into Kauri-resin. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **33**, 1901, (368–376). [1850].

Priest, Martin. v. Moor, C. G.

Pringsheim, E[rnst], and Gradenwitz, O. Photographische Reconstruction von Palimpsesten. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (52-56). [7350]. 1806

Prior, E., und Schulze, H. Beiträge zur Physik der Gährung. (Referent: E. Prior.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (208-215). [8020 R 1820 Q 1200 M 3100]. 1807

Procter, H. R. International Association Method of Tannin Determination. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (104). [6500]. 1808

Proscher. Zur Kenntniss der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (520–526, mit 1 Taf.). [6500 Q 8306 1430]. 1809

Prosin, M. v. Sabanejeff, A.

Prost, Eugen. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (292–293). [6200 C 12]. 1810

Prunier. Sur la préparation de l'acide cyanhydrique officinal. J. pharm. chim., Paris, (sér 6), **13**, 1901, (61–64). [1310].

Puchner, H. Ueber die Bestimmung der Trockensubstanz in Bodenproben. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (309–324). [6500]. 1812

Puckner, W. A. The Extraction of Morphine with Immiscible Solvents. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (470–473). [6500].

Puls, Karl. Ein Beitrag zur elektrolytischen Oxydation von Toluol. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (263). [7250 1130].

Purdie, Thomas, and Barbour, William. The Influence of Solvents on the Rotatory Powers of Ethereal Dimethoxysuccinates and Tartrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (971–982) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (158) [Abstract], [7300—1310].

Quasig, R. v. Ladenburg, Albert. Quennessen. v. Leidié.

Quinan, K. B. A New Method for the Estimation of Soluble Nitrocellulose in Guncotton and Smokeless Powder. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (258–264). [6300 6500]. 1817

Quincke, G[eorg]. Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagmembranen, Zellen, Colbiden und Gallerten. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (858-874). [7150 C 0300].

Rabe, H. Das Vergleichsmanometer. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (950-951). [0910]. 1819

 Rabe, W. O.
 Ueber die physikalische

 Isomerie des Thallopikrats.
 Zs. physik.

 Chem.,
 Leipzig, 38, 1901, (175–184).

 [0790 7000 1230 G 520].
 1820

Racine, R. Bemerkungen zur Frage nach dem Gehalte der holländischen Butter an flüchtigen Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (568– 571). [6500 Q 1839]. 1821

Radcliffe, L. v. Marchlewski, L.

F 2

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate arematischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. Chen.Ztg, Cöthen, 25, 1901, (219–222, 243–245, 261–262, 279–281). [1630–7050–1720–1930].

Raimann, Emil. Zur quantitativen Bestimmung kleinster Zuckermengen im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (390–402). [6300 Q 8321].

Raken, H[erman]. v. Cohen, E[rnst].
Ramage, Hugh. Volumetric Estimation
of Manganese. Chem. News, London,

Ramsay, William. Note on the Supposed Formation of an Oxide of Hydrogen higher than the Dioxide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1324–1326) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (197) [Abstract]. [0360].

and Hatfield, H. S. Preliminary note on hydrides of boron. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (152–154). [0160].

and Homfray, Ida. Colorimetric Method for determining Oxygen dissolved in Water. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1071-1074). [6200 6500].

and Travers, Morris W. Argon and its Companions. London, Proc. R. Soc., **67**, 1901, (329–333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., **197**, 1901, (47–89, with 3 pl.) [Full paper] [0130 0430 0840 0370 0530 0100].

Sec also Travers, Morris W.

Raoult, F[rançois]. Die chemischen Ergebnisse der Kryoskopie und der Tonometrie. Vortrag. [Uebersetzung.] Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (415–418, 432–434, 443–445). [7200].

Rasch, H. Künstliche Sprengung von flüssiges Acetylen enthaltenden Stahlflaschen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (161–163). [7000]. 1830

Raudnitz, R. W. Lie Lähmung der I latinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [0610 7050 8020 Q 1235]. 1831

Raudnitz, R. W. Beiträge zur Kenntnis der oxydativen Fermente und Superoxydasen. Zs. Biol., München, 42, 1901, (91–106). [8020 Q 1235 5130 1837].

 Rauter, Gustav.
 Kupferoxyd
 für Glasfabrikation.

 Berlin, 14, 1901, 65001.
 753-754).
 [0290]

 1833
 1833

Rây, P. C. A new series of dimercuriammonium salts. Part I. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (96). [0380]. 1834

 Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (250–256).
 [0380].
 1835

Rayleigh, Lord. On a New Manometer and on the Law of the Pressure of Gases between 1.5 and 0.01 Millimetres of Mercury. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (205-223). [0910-7150].

Spectroscopic Notes concerning the Gases of the Atmosphere. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 1, 1901, (100–105). [7300].

 Recoura,
 A[lbert].
 Action d'un d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux.
 Paris, C.-R.

 Acad. sci.,
 132, 1901, (1414-1416).
 [0100 0290].
 1838

Redwood, Boverton. v. Thomson, J. H.

Reichard, C. Ueber den Nachweis des Kaliums durch pikrinsaures Natron unter Berücksichtigung der übrigen Alkalimetalle, des Thalliums und Ammoniaks. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (377-384). [6100].

— Ueber den Nachweis der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd bei Gegenwart von Vanadinsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (577–586). [6150]. 1840

Reiche, H. von. Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg., Berlin, **46**, 1901, (301, 339). [6500 Q 9190 M 3120].

Reicher, L[odewyk] Th[eodorus]. Over het gehalte aan vluchtige vetzuren by de Nederlandsche boters. [Ueber den Gehalt an flüchtigen Fettsäuren bei den niederländischen Buttern]. Tydschrift voor toegepaste scheikunde en hygiene. Middelharnis, **4**, 1901, (83–89). [6500 Q 1839].

Reid, E. Waymouth. Gelatine Filters. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (161–173). [8000]. 1843

Intestinal Absorption of Maltose. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (427–435). [8040]. 1844

Reik, Richard. Laboratoriumsapparate. 1. Rückflüsskühler. 2. Filtrirund Wägeapparat für hygroskopische Substanzen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (11). [0910].

Reinbach, H. v. Conrad, Max.

Reinders, W. v. Bredig, G.

Reinhardt, Carl. Sicherheitspipette mit Ventil im Saugrohre. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25). [0910]. 1846

Reinsch, A. Ist die Sesamöl-Reaktion einer Butter beweisend für das Vorliegen einer Fälschung? Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (643-644). [6500 Q 1836].

Reiss, F. Neue Laboratoriumsapparate. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (322–323). [0910]. 1848

Reitter, Hans. Ueber das molekulare Drehungsvermögen der n-Acidyl-1-Aepfelsäureäthylester. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (129–167). [7300 C 4040].

Remsen, Ira. A College Text-Book of Chemistry. London, (Macmillan), 1901, (xx+689). 20 cm. 8s. 6d. [0030].

An Introduction to the Study of Chemistry. 6th ed. New York, (Holt), 1901, (xxiv + 456). 19 cm. [9030].

the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190). [1300–1310].

and Turner, H. J. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Thiourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (190–202). [1300 1853

Rengade, E. v. Chabrié, C.

Reuter, Baptist. v. Ebert, Gustav.

Reuter, Karl. Ueber den färbenden Bestandteil der Romanowsky-Nocht' schen Malariaplasmodienfärbung, seine Reindarstellung und praktische Verwendung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 30, 1901, (248–256, mit 2 Taf.). [5020 R 0300 4040 1200 N 0431 L 0300]. 1854 **Reychler,** A. Note relative à l'examen du beurre et des graisses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (142–143). [6500].

de chlore. (sér. 3), **25**, 1901, (659-665). [0250].

Le peroxyde de chlore comme stérilisateur des eaux alimentaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (665–669). [0250]. 1857

Reymenant, L[éon] van. Sur l'acétone méthyléthylique CH₃-CO-CH₂-CH₃. Rec. Trav. chim., Leiden, **20,** 1901, (27-41). [1510 1310].

Reynaud, Georges. v. Hébert, Alexandre.

Rhodes, Herbert. v. Brunton, T. Lauder.

Rich, E. M. v. Jackson, W.

Richard, Marius. Réserve gros bleu d'alizarine sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (97– 99). [5020—1630].

Réserves solides sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (99–100). [5020 1630].

Richards, Joseph W. The Measurement of Gold and Silver Buttons in Quantitative Blowpipe Assays. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (203–212). [6200 G 32]. 1861

Tests. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (212–215). [6000].

Richards, Percy A. E. The Occurrence of Barium in the Spring Water of Boston Spa. London, Anal., 26, 1901, (68-71). [6500].

Richards, Theodore William, and Archibald, Ebenezer Henry. A Study of Growing Crystals by Instantaneous Photomicrography. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., Proc., 36, 1901, (341–353, with 3 pl.). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (61–74, with pl.). [7100 G 240].

and Fraprie, Frank Roy. The Solubility of Manganous Sulphate. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., Proc., **36**, 1901, (509–514). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **23**, 1901, (75–79). [0470].

Richardson, A. A kerosene oil blowpipe. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (151-152). [0910]. 1866

Richardson, Clifford, and Wallace, E. C. Petroleum from the Beaumont, Texas, Field. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901. (690–693). [6500]. 1867

Richardson, George M. The Constitution of Benzene. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (123-144). [1130].

Richmond, H. Droop. The Composition of Milk. London, Anal., **26**, 1901, (310–317). [6500].

and Richmond, Sylvester Oliffe. The Physical State in which Fat exists in Cream. London, Anal., **26**, 1901, (117–123). [6500]. 1870

Richmond, Sylvester Oliffe. v. Richmond, H. Droop.

Richter, Andreas. Zur Frage der chemischen Reizmittel. Die Rolle des Zn und Cu bei der Ernährung von Aspergillus niger. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 7, 1901, (417-429). [M 3060 7700 R 1600]. 1871

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330–0160–2000]. 1872

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder Organische Chemie. 9. Aufl. Bd 2. Carbocyclische und heterocyclische Verbindungen von (Fr. Cohen), 1901, (XIX + 809). 21 cm. 15 M. [1000].

Rideal, Samuel. The Aeration Test for Sewage Effluents. London, Anal., **26**, 1901, (197–202). [6500]. 1874

and Stewart, C. G. Determination of Dissolved Oxygen in Waters, in Presence of Nitrites and of Organic Matter. London, Anal., **26**, 1901, (141–147). [6500].

Rieger, E. Ueber die Konstitution halbkomplexer Salze nach ihrer elektrolytischen Ueberführung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (863–868, 871–876). [7000-7250-C-6240]. 1876

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Formaldebyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (92-94). [6200 1410].

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Acetons im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (94–97). [6300 Q 8320].

Riesenfeld, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (645–647). [7250 C 6240].

v. Nernst, Walter.

Riiber, C. N. Eine Modification des Landsberger'schen Apparates zur Bestimmung der Siedepunktserhöhung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1060– 1064). [0910-7100 C 1860]. 1880

Riiber, Severin H. R., und Riiber, C. N. Die Bestimmung des Rohrzuckers und Milchzuckers in der condensirten Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (97–110). [6500 Q 1834]. 1881

Ringer, Wilhelm Eduard. Over mengsels van zwavel en seleen. [On mixtures of sulphur and selenium.] Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (74, with pl.). 23 cm. [7000 0700 C 2480]. 1882

Riquier. v. Louïse.

Rising, Adolf. v. Bamberger, Eugen.

Ritchie, James. Artificial Modifications of Toxines with special Reference to Immunity. J. Hygiene, London, 1, 1901, (125–144). [8050]. 1883

Robertson, William. v. Forster, Martin Onslow.

Rodt, V. Filtrirapparat mit automatischem Aufguss. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (25). [0910]. 1884

Roeder, Georg. v. Fischer, Emil.

Röhm, Otto. Ueber die Darstellung von Acrylsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (573–574). [1320].

See also Pechmann, Hans v.

Roessiger, A. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (918–919). [6500 1820 Q 1885].

Rohmer, Martin. Scheidung des Arsens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (33–38). [0140 6200 G 12]. 1887

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs

Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18). [2000 0760].

Rojahn, W. v. Soden, H. v.

Romburgh, P[ieter] van. Over het gekristalliseerde bestanddeel van de aetherische olie van Kaempferia Galanga L. [On the crystallised constituent of the essential oil of Kaempferia Galanga L.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (9-11) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (38-41) (English). [1330 M 3120 6000].

Over de inwerking van salpeterzuur op de esters van methylphenylaminomierenzuur. [On the action of nitric acid on the esters of methylphenylaminoformic acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (443–445) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (451–453) (English). [1330].

 Roozeboom,
 H. W. Bakhuis.
 Ceber die Bedeutung der Phasenlehre.
 Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, I, 1901, (169 171).
 [7000 C 2480].
 1891

boom, H. W. See also Bakhuis Rooze-

Roscoe-Schorlemmer's ausführliches Lehrbuch der Chemie von Jul. Wilh. Brühl. Bd. 8. Die Kohlenwasserstoffe und ihre Derivate oder Organische Chemie. Th. 6, bearb. mit Edvard Hjelt und Ossian Aschan. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XXXIX+ 1045). 23 cm. M 22. [1000 0030].

Rose. v. Keidel.

Rosenfeld, Maximilian. Explosionsversuche. Explosion eines Gemisches aus Leuchtgas und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (162–164). [7200–0050]. 1893

Eine neue Acetylenlampe nach dem Tauchsystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (178). [0910]. 1894

Rosenheim, Otto. Concerning the Influence of Selenium on Certain Tests for Arsenic. Chem. News, London, 83, 1901, (277-280). [6100]. 1895

See also Tunnicliffe, F. W.

Rosenthal, Theodor. Beiträge zur Chemie des Braunkohlentheers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (665–667). [6500].

Rosenstiehl, A[uguste]. Réduction des matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (985–988). [1720 5020]. 1897

Rossel, A., und Landriset, E. Analyse und Reinigung des Acetylens. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (77–82). [6400].

Rosset, Georges. Note sur une pile électrique spontanément régénérable par réoxydation directe à l'air. Paris, Bulsoc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (541-543), [0920].

Rothmund, V[iktor]. Die Gegenseitigkeit der Löslichkeitsbeeinflussung. (Nach Versuchen von N. T. Wilsmore.) [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (675–678). [7150 C 2480].

Rotschy, A. v. Pictet, Amé.

Roux, E. v. Maquenne, L.

Rowland, S. v. Hedin, S. G.

 $\textbf{Rowland,} \ \text{Sydney.} \quad \textit{v.} \ \text{Harden,} \ \text{Arthur.}$

Różycki, A. v. Kostanecki, Stanislaus v.

Różycki, Leon. O syntezie pyrogallolu z chlorkiem etylu (butylu?). [Sur la condensation du pyrogallole avec le chlorure de butyle.] Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (137–138). [1230 1110].

Rudolffi, Josef. Die Brandlöschung vom wissenschaftlichen Standpunkt aus betrachtet. Eine chemisch-physikalische Studie. Leipzig (O. Mutze), 1901, (VIII + 74). 22 cm. 2 M. [7200].

Rudolphi, Max. Die Molekularrefraktion fester Körper in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Ravensburg (O. Maier), 1901, (57). 22 cm. 1,20 M. (7300 C 38601. 1903

Eine neue Pyknometerform (Hohlcylinder-Pyknometer). Physik Zs., Leipzig, **2**, 1901, (447–448). [7100 B 0130].

Ueber die Molekularrefraktion des Chloralhydrats in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (426– 447). [7300–1410–C 3860]. 1905

Rümpler, A. Zur Bestimmung des Kaligehaltes im Ackerboden. Vorläufige Mitteilung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (149). [6200 6500]. 1906 **Rümpler,** A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585–589, 625–630). [6500 0420 0710 G 12 M 3120].

Ruff, Otto. Flüssige Luft als Hilfsmittel bei chemischen Arbeiten. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (277–288). [0910].

Ruhemann, Siegfried. Condensation of Phenols with Esters of the Acetylene Series. Part V. Homologues of Benzo-γ-pyrone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (918–922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (155–156) [Abstract]. [1230–1330–1910]. 1909

and Bausor, Harold W. Condensation of Phenols with Esters of the Acetylene Series. Part IV. Benzo-y-pyrone and its Homologues. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470–474) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40) [Abstract]. [1910].

and Wragg, Ernest. Condensation of Phenols with Esters of the Acetylene Series. Part VI. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1185–1191) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187–188) [Abstract]. [1230–1330–1910].

Rundqvist, Carl. Om Alkaloidernas kvantitativa fördelning uti Radix Ipecacuanhae. [Quantitative distribution of alkaloids in Radix Ipecacuanhae.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (49– 50). [6500 Q 9130]. 1912

— Bidrag till kännedomen om Kamala-förfalsningar. [Contribution to the discovery of adulterations in Kamala.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (85–86). [6500]. 1913

Om veratroidinets lokalisation uti Veratrum -arter. [Localisation of the Veratroidine in different species of Veratrum.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (113-114). [3010 Q 9130].

| Zur histochemischen | Kenntuis des Helleborus niger. Pharm. | Ztg. Berlin, 46, 1901, (412). [1850 8030 M 3120 Q 9135 M 2000 5400]. | 1916

Runge, C[arl], und Paschen, F[r.]. Beiträge zur Kenntnis der Linienspectra.

Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (725–728). [7300 C 3030]. 1917

Runyan, E[hner] G[ardner]. A New Indicator for Use in Determining Total Acidity of Wines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (402-405). [6000 6500].

Rupp, E. Ueber die Quecksilberbestimmung im offizinellen Hydrargyrum salicylicum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (114–118). [6200 Q 9125]. 1919

Rupp, Philip. Zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg i. B. (Speyer u. Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M. [1430]. 1920

Russell, E. J. v. Hall, A. D.

Russig, F., und Fortmann, G. Zur Kresolbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (157-160). [6300]. 1921

Rutherford, E. Einfluss der Temperatur auf die "Emanationen" radioaktiver Substanzen. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (429–431). [0620 0770 C 4240]. 1922

Rutten, G[erardus] M[arie]. v. Bemmelen, J[akoh] M[aarten] van.

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan-Preparation of Synthetical Glucosides. II. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (704–707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (90) [Abstract]. [1810–1923]

Ryder, John, and Greenwood, Alfred. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (61). [6200]. 1924

Ryn, J. J. L. van. Untersuchungen über die Ursachen der wechselnden Zusammensetzung der Butter. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (347–378). [6500 Q 1839]. 1925

Sabanejeff, A[lexauder P.], et Prosin, M. Etudes d'une nouvelle classe de combinaisons organiques: isonitriles et nitriles cycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (823-828). [1930-1660].

Sabatier, Paul. Hydrogénations directes réalisées en présence du nicket réduit : préparation de l'hexahydrobenzine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (210-212). [0540 1140]. 1927

Action d'un oxyde ou d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux : sels basiques mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1538–1540). [0100].

Sabatier, Paul, et Senderens, J[ean] B. Méthode générale de synthèse des naphtènes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568). [0540–1140]. 1929

Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254-1257). [0540 1130 1140 1150]. 1930

des carbures incomplets en présence de divers métaux divisés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (671-678). [0360 1120].

divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sèr. 3), **25**, 1901, (678–684). [1120 0540 0260].

 Sachs, Fr.
 Rübenuntersuchung.
 D.

 Zuckerind.,
 Berlin,
 26,
 1901,
 (631).

 [6500 1820 M 3120].
 1933

Sachs, Franz. Ueber die Darstellung von Anilen der Säurecyanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1630—1330].

Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (118–123). [1630–1330].

Sack, J[ohannes]. v. Greshoff, M[aurits].

Sackur, Otto. Ueber den Einfluss gleichioniger Zusätze auf die elektromotorische Kraft von Flüssigkeitsketten. Ein Beitrag zur Kenntnis des Verhaltens starker Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (129–162). [7250 C 6250 5610].

Ueber elektrolytische Kurzschlüsse in Flüssigkeitsketten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (781–784). [7250 C 6250].

Zur Kenntnis des Dissociationszustandes starker lyte. Zs. Elektroch., Halle, **7,** 1901, (784–787). [7250 C 6250]. 1938

Saito, S., und Katsuyama, K. Beiträge zur Kenntniss der Milchsäurebildung im thierischen Organismus beim Sauerstoffmangel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (214–230). [1310 Q 1510 5025 7680]. 1939

Zucker im normalen Hühnerblute.

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (231–234). [1810 Q 5025 N 5811].

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (592–597). [8040 1610 1930 Q1610 1145 1156]. 1941

Salkowski, E[rnst]. Ueber die Paranucleinsäure aus Casein. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (245–267). [1350 4010 Q 1151].

Pentosen, insbesondere der J-Arabinose im Thierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (393–412). [1810 8040 Q 1430 7722 7930].

Samojloff, A[leksandr Filipovič], und Judin, A. Zur Methodik der Gasanalyse. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abth., 1901, (338–352). [6400 Q 1010]. 1944

Sand, H[enry] J. S. Sur la concentration aux électrodes dans une solution, avec rapport spécial à la libération d'hydrogène par l'électrolyse d'un mélange de sulfate de cuivre et d'acide sulfurique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (1-2). [7250].

Sanders, Warren W. v. Norris, James F.

Sandmann, O. Die Carbidindustrie und ihre Beziehungen zur technischen Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (673–675). [2000]. 1946

Santesson, C[arl] G[ustaf]. Kurze pharmakologische Mittheilungen. 1. Einiges über die Wirkung des Sabinable. 2. Enthält das Curare Eiweiss? Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (228–244). [3010 Q 9190 9139 M 3120].

Sarthou, J. Contribution à l'étude de la nature des oxydases. J. pharm. chim., Paris, (ser. 6), 13, 1901, (464– 465). [8010].

Sartori, A. Tabellen zur Berechnung quantitativer chemischer Analysen, unter Zugrundelegung der von Landolt, Ostwald und Seubert für die Praxis empfohlenen Atomgewichtszahlen. (Mit Nachträgen.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (202–376). [6200–6300].

Sartori, A. Zur Bestimmung der Phophorsäure im Weine nach der Reichsmethode. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, 263–264). [6500-6300]. 1950

Satie, C. v. Jeancard, P.

Sawjalow, W. W. Zur Theorie der Eiweissverdauung. Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (171–225). [8040 Q 7330].

Sazerac, R. r. Bertrand, Gab.

Schadee van der Does, H. Onderzoekingen over de multirotatie van dextrose en lactose. [Researches on the multirotation of dextrose and lactose.] Arch. Java. Suiker., Soerabaia, 9, 1901, (49–67). [1800 7300].

Schaer, Ed[uard]. Ueber physikalische und chemische Veränderungen der Eisenoxydsalze in ihren Lösungen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (257–283). [0320–7050].

Beobachtungsreihen über Veränderung physikal.-chem. Eigenschaften von verschiedenen Ferrisalzen bei Verdümnung mit Wasser oder mit Alkohol, sowie bei Erwärmung, bei Zusatz chem. Reagentien und bei Gegenwart von Haloidsalzen. (Fortsetzung.) [Färbung.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (340–353). [0320-7050-C 3860.]

— Drachenblut und Kino in ihren pharmakognostisch - historischen Beziehungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (288–307). [1860 Q 9190 M 3120].

Schaller. Ein Ofen zum Glühen der Niederschläge von phosphorsaurer Ammoniak-magnesia in Porzellan-Goochtiegeln. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (800–801). [0910]. 1956

Schaum, Karl. Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (536–538, 552–555). [7350]. 1957

Ueber Potentialbeeinflussung bei Oxydationsketten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (483–484, 523–524). [7250 C 5610]. 1958

Mikroskopische Untersuchungen über die Structur der Negative. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (280–285). [7350].

Scheibe, Anton. Die Bestimmung des Milchzuckers in der Milch durch Polarisation und Reduction. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (1–14). [6300 Q 1834].

Scheid, Karl. Die Metalle. Leipzig, 1901, (VI + 154). 18 cm. (Aus Natur und Geisteswelt, Bd. 29.) [0100 G 18 J 27 Q 9115]. 1961

Schenck, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (1-17). [0660 7150 7200].

Scherpenzeel, L[odewyk] van. De werking van reëel salpeterzuur op de drie toluylzuren en eenige hunner derivaten. [The action of hydrogen nitrate (real nitric acid) on the three toluic acids and some of their derivatives.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (105–109) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (203 – 207) (English). [1330 7200].

L'action de l'acide azotique réel sur les trois acides toluiques et sur quelques-uns de leurs dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (149–182). [1330 5500 7200].

Schertel, Arnulf. Kupferreiche Ausscheidung im Bleiraffinirofen. Jahrb. Bergw., Freiberg, 1900, [1901], (59-60). [0290 G 12]. 1965

Scheurer, Albert, et Schoellkopf, Aimé. Acide lactique.—Son application au noir d'aniline. Rapport sur un pli cacheté deposé par M. Goldovsky. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (102–104). [5020 1310].

Schiemenz, Paul. v. Cronheim, W., and Marsson, M.

 Schiff, Hugo.
 Anilin- und Chinolin

 Derivate von Metalltrichloriden.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (804-805).
 [1630 1930 0190 0868].
 1967

— Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242-249). [1320 1620 6200 1310 1940]. 1968

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen γ -Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (902-907). [1330 1800 1930 6150].

Schimpff, W. v. Wolff, L[udwig].

Schindelmeiser, F. Löslichkeit einiger Alkaloide in Tetrachlorkohlenstoff. ChemZtg. Cöthen, **25**, 1901, (129-130). [3000 7150]. Schindelmeiser, J. Untersuchung einer Rhabarberwurzel aus Fergan. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (215–216). [6500 M 3120 Q 9190]. 1971

Schloesing, Th. Recherches sur l'état de l'alumine dans les terres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1203–1212). [6500]. 1972

Schlosing fils, Th. Sur l'acide phosphorique des sols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1189–1191). [6500].

Schlüter, A. Versuche zur Klärung der Frage, ob eine gusseiserne Kugel in geschmolzenem Eisen schwimmt. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **45**, 1901, (635–636). 10320 C 1820].

Schmatolla, Otto. Grundlagen und Indikatoren der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (440–441). [6000].

Phenolphtalein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (592). [1910 6000]. 1976

Schmid, Julius. v. Krüger, Martin.

 Schmidt, Ernst.
 Ueber Papaveraceen

 Alkaloide.
 7. Mitteilung.
 Arch. Pharm.,

 Berlin,
 239, 1901, (395-408).
 Berichtigung dazu.

 Ebenda
 (560).
 [3010

 M 3120
 5400
 Q 9130].
 1977

Schmidt, Julius. Chemisches Praktikum. Tl 1. Ausgewählte Kapitel aus der anorganischen Chemie. Breslau (F. Hirt), 1901, (96). 23 cm. 1,60 M. [0050]. 1978

Ueber die beiden stereoisomeren symmetrischen Diphenyldinitroäthylene (Dinitrostilbene, Tolandinitrite). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (619–623). [1130].

— Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Stilben und über das symmetrische Diphenyldinitroäthan (Stilbendinitrit). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (623–626). [1130]. 1980

——— Synthese des α-, β-, γ-, δ-Tetraphenylpiperazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (627–629). [1930].

Schmidt, Otto. v. Bamberger, Eugen.

Schnabel, Carl. Handbuch der Metallhüttenkunde. 2 Aufl. Bd. 1. Kupfer — Blei — Silber — Gold. Berlin (J. Springer), 1901, (XIV + 1186). 24 cm. 28 M. [0100 G 18].

 Schnauss,
 Hermann.
 Der Aceton

 Entwickler.
 Jahrb.
 Phot., Halle, 15,

 1901, (250-252).
 [7350].
 1983

Schneegans, Aug. Ueber die Zusammensetzung und Beurteilung der Rosinenweine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (91–95). [6500 Q 1885]. 1984

Schober, William B., and Bowers, Henry L. The Action of Sulphuric Acid on Phenetol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (69-76). [1230].

Schöfer, Alwin. v. Scholl, Roland.

Schoellkopf, Aimé. v. Scheurer, Albert.

Schone, A., und Tollens, B[ernhard]. Untersuchungen über die Pentosane der Jute, der Luffa und der Biertreber. Auszug aus einer Diss. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (21-28). [1810 M 3120].

Ueber die Gärung der Pentosen. J. Landw., Berlin, **49**, 1901, (29–40). [1810–8020 R 1820 M 3100–7700 Q 1430]. 1987

Schönflies, Arthur. v. Nernst, Walter.

Scholl, Roland. Ueber einige Condensationsproducte aliphatischer Nitroverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (862–869). [1310–1930]. 1988

—— und Nörr, W. Berichtigung [betr. Methylcyananilid]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1345). [1630—1330]. 1989

und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (870–881). [1310 1930]. 1990

Scholtze, J. v. Bułakowski, Władysław.

 Scholvien,
 L.
 Zur
 Prüfung des

 Chloralhydrats.
 Berlin, Ber. D. pharm.

 Ges., 11, 1901, (78–84).
 [1410 Q 9120].

 1991

Schoop, M. U. Die industrielle Elektrolyse des Wassers und die Verwendungsgebiete von Wasserstoff und Sauerstoff. Samml. elektrot. Vortr., Stuttgart, 3, 1901, (109-162). [0930 7250 C 6200].

schoorl, N[icolaas]. Over ureumderivaten der suikers. [On urea-derivatives of sugars.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (403–406) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (459–462) (English). [1810].

Schoorl, N[icolaas]. Eene mikrochemische reactie op atropine. [Eine mikrochemische Reaktion auf Atropin.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (208–210). [6150]. 1994

Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert]. On the composition of the vapour-phase in the system Water-Phenol with one and two liquid phases. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (1-11). [7000 C 1920]. 1995

De l'équilibre dans les systèmes de trois constituants, avec deux et trois phases liquides possibles. VI. Nouveaux exemples expérimentaux. Haarlem, Arch. néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (270–297). [7000 C 2480].

Iets over evenwichten in ternaire stelsels. [Notes on equilibria in ternary systems.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (675-688) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (701-714) (English). [7000 C 2480].

Gemische. 1. Abhandlung. Theoretischer Teil. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (257–289). Theoretischer Teil. 2. Abhandlung. Ebenda, (413–449). [7150 C 1920 2480].

— Dampfdrucke ternärer Gemische. Theoretischer Teil. 3. und 4. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (710–740); **37**, 1901, (129–156). [7150 C 1920 2480]. 1999

Dampfdrucke ternärer Gemische. Theoretischer Teil: 5. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (227–255). [7150 C 1920 2480].

Schrott-Fiechtl, H. Universal-Lactodensimeter. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (265). [0910 Q 1833]. 2001

Schryver, S. B., and Lees, Frederic H. Researches on Morphine. Part II. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (563–580) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (54–56) [Abstract]. [3010]. 2002

Schtarbanow, P. v. Raikow, P. N.

Schükarew, A. Ueber polymolekulare chemische Umwandlungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (353–368). [7050].

Schuler, W. Versuche über die Empfindlichkeit der spectralanalytischen Reactionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (931–942). [7300 6000].

Schulte im Hofe, A. Die Kultur und Fabrikation von Thee in Britisch-Indien und Ceylon mit Rücksicht auf den wirtschaftlichen Wert der Theekultur für die deutschen Kolonien. Tropenpflanzer, Berlin, Beihefte, **2**, 1901, (31–117). [8020 6500 M 5400 4000 3100 Q 1885].

Zur Kakao-Fermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (225–227). [8020 R 1820 2620 M 3100 5400 Q 1885]. 2006

Schultze, Hugo. Die innere Reibung von Argon und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (140–165, mit 1 Taf.). [0130 B 2540]. 2007

Ueber die innere Reibung von Helium und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (302–314). [0370 7150 B 2540]. 2008

Schulz, Fr[iedrich] N. Practicum der physiologischen Chemie. Ein kurzes Repetitorium. Jena (Gustav Fischer), 1901, (IV + 112). 20 cm. [8000 Q 1010].

Die Krystallisation von Eiweissstoffen und ihre Bedeutung für die Eiweisschemie. Jena (Gustav Fischer), 1901, (43). 24 cm. 1,20 M. [4000 Q 1124 G 240]. 2010

und Ditthorn, Fr. Notiz über den aus Cerebrin abspaltbaren Zucker. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (425–427). [1810 Q 1422 2020]. 2011

den Verlauf der Phosphorsäureausscheidung beim Hunger. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (268–277). [8040 Q 7913 7962]. 2013

Schulz, Hugo. Ueber den Kieselsäuregehalt menschlicher und thierischer Gewebe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 84, 1901, (67-100). [8040 Q 1070].

Schulze, E. Ueber die Rückbildung der Eiweissstoffe aus deren Zerfallsprodukten in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (33–44). [8030 M 3060 3120]. 2015

Ueber die Zusammensetzung einiger Koniferen-Samen. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (267–307). [6500 M 3120 6500 2300]. 2016

Schulze, H. v. Prior, E.

Schumann, V. Ueber ein verbessertes Verfahren zur Herstellung ultraviolettempfindlicher Platten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (349-374). [7350].

Schumm, O. Beitrag zur Kaliumbestimmung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (385–389). [6200]. 2018

Schunck, C. A. The Yellow Colouring Matters accompanying Chlorophyll, and their Spectroscopic Relations. Part II. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (474–480, with 2 pl.). [8000]. 2019

Schwab, Otto. Ueber die Condensation des Orthooxybenzylidenanilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (839–840). [1630].

—— See also Hantzsch, Arthur.

Schwarz, Leo. Ueber Verbindungen der Eiweisskörper mit Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (460-478). [1400–4010 Q 1190].

Schweitzer, A. Ueber den Einfluss von Aluminium-Beimengungen auf die magnetischen Eigenschaften des Gusseisens. Elektrot. Zs., Berlin, 22, 1901, (363). [0320 0120 C 5440 5450].

Ein neuer Vorlesungsversuch zur Demonstration des osmotischen Druckes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (222-224). [7150 0050].

Scott, Alexander. Ammonium Bromide and the Atomic Weight of Nitrogen. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (147–155). [0490]. 2024

Scriba, F. Das Trocknen der Gase. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (34). [0930 0050]. 2026 Scriba, F. Leuchtgasexplosionen. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (224–225). [7200 0050]. 2027

Die gegenseitige Zersetzung von Schwefelwasserstoff und Schwefeldioxyd. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (296). [0920]. 2028

Sebelien, John. Om de Forandringer, der sker i Melken ved dens Kogning. En Oversigt. [On the changes taking place in Milk while boiling, a Résumé.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (63-69). [8000 Q 1830]. 2029

Seifert, R. Bemerkungen über die Gewinnung von Pflanzen-Riechstoffen in Grasse (Alpes maritimes). Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (236-237). [6500 M 3120].

Seitter, E. v. Vanino, L.

Seliwanoff, Th., Choina, Motschan und Bondarew. Die Zusammensetzung der Spüljauche der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (463-474). [6500].

Drainwässer und Salzmoräste der Rieselfelder der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (475–478). [6500]. 2032

Sell, W. J., and Dootson, F. W. The Chlorine Derivatives of Pyridine. Part VII. Some Condensation Products. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (899-905) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (131) [Abstract]. [1930].

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser, Halogenwasserstoff-, Ammoniak- u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (708–719). [1140 1640]. 2034

Senderens, J. B. v. Sabatier, Paul.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. The Action of Ethylene Dibromide on Xylidine and ψ -Cumidine. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (254–258). [1630].

Phenylcarbimide on Diphenyl-, Dialphyland Dinaphthyl-diamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (258–261) [1630].

Servais, L[éon]. Sur les acides valériques α -chlorés. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (42–64). [1310 7200].

Setlik, B. Ueber galvanische Niederschläge auf Aluminium. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (46). [7250]. 2038

Seuffert, Otto. v. Baeyer, Adolf, und Fischer, Emil.

Severin, Emile. Sur l'acide dichlorophtalique de Le Royer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (499–500). [1330].

Sur les anhydrides mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500–510). [1310—1330]. 2040

Seyewetz. v. Lumière, Gebrüder.

Seyfert, F. v. Kochs, E.

Shaffer, Phil. A. v. Folin, Otto.

Shedd, O. M. v. Kastle, J. H.

Shedden, F. v. Power, Frederick B.

Shenton, James Porter. v. Thomson, William.

Sherman, H. C., and Snell, J. F. On the Heat of Combustion as a Factor in the Analytical Examination of Oils; and the Heats of Combustion of Some Commercial Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (164–172). [6500 7200].

Shimer, Porter W. A Special Crucible for Carbon Combustions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (227– 229). [0210 0910]. 2042

Shores, J. H. v. Conroy, James T.

Shukoff, A. A. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleinen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (391). [6500].

Siau, R. L. v. Pavy, F. W.

Sieber, N. (Sieberowa, N[adzieja].) v. Nencki, Marcell.

Siedler, P. Kleinere pharmakognostische Mitteilungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (20–23). [6500 Q 9100 M 3120].

Siegfeld, M. Ueber den Nachweis einer Erhitzung der Milch. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (723–725). [6500 Q 1830]. 2045

Butter auf Grund der Reichert-Meissl-'schen Zahl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (433–446). [Q 1839].

Sieplein, Otto J. v. Mabery, Charles F[rederic].

Sigmond, E. Adatok a talaj asszimilálható foszforsav tartalmának meghatározásához. [Angaben über den assimilirbaren Phosphorsauregehalt des Bodens.] Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (65–71). [6500]. 2047

Adatok a talaj asszimilálható foszforsav tartalmának meghatározásához. [Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens.] Magy. Chem. F., Budapest, **7**, 1901, (89–96). [6500].

 Siim-Jensen, J. Beiträge zur botanischen und pharmacognostischen Kenntnis von Hyoscyamus niger L. Bibl. bot., Stuttgart, 51, 1901, (1–90, mit 6 Taf.).

 18 M. [3010 M 5400 1000 2000 3120 Q 9130].
 2049

Silbermann, F. v. Elbs, Karl.

Silva, A. J. Ferreira da. v. Da Silva, A. J. Ferreira.

Simmonds, Charles. v. Thorpe, T. E.

Simon, L. J. Sur la constitution du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (487–490 et 596 [rectification]). [1810—7000].

et Bénard, H. Sur les phénylhydrazones du d glucose et leur multirotation. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (564–566). [7300—1810]. 2051

et Dubreuil, L. Action des acides monohalogénés de la série grasse sur la pyridine et la quinoléine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (418–421). [1310–1930].

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1320 1630 1620].

Notiz über die Bromderivate des Cumarons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (781–784). [1910]. 2054

Sinnhold, Hugo. Ein neuer Extractionsapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (407). [0910]. 2055

Sisley, P[aul]. Rectification [à propos de ses expériences sur les théories de la teinture]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (144). [2020]. 2056

Etude sur les colorants oxyazoïques sulfonés et leurs sels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (863–877). [5020]. 2057

Sjollema, B. Jodiumbepaling in jodol. [Bestimmung des Jodgehalts des Jodols.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (210–214). [6200]. 2058

L'isosulfocyanate des graines de Brassica napus. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (237–242). [1310 C 3860 M 3120 5400]. 2059

Skilling, W[illia]m T. The Dissociating Power of Hydrogen Sulphide. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (383–384). [0360].

Skirrow, F. W. Ueber die Flüchtigkeit der Borsäure mit Wasserdämpfen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (84–90). [0160–7150 C 1920]. 2061

und Calvert, H. T. Salzabscheidung durch Eindampfen verdünnter Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (217–219). [7150]. 2062

Skraup, Zd[enko] H[ans], und König, J. Ueber Cellose, eine Biose aus Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1115–1118). [1820–1840–M 3120]. 2063

Sleen, G[osen] van der. Over het α-oxybuteenzuur (Vinylglycolzuur) en zyne omzettingen. [On α-hydroxybutenoic acid (Vinylglycollic acid) and its decompositions.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (15-20) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (79-83) (English). [1320 1310 1340]. 2064

Smith, Edgar F. v. Friend, G. Clausen; Fulweiler; Hamilton, Lewis P.; Kollock, Lily Gavit; Morgan, Leonard P., and Spare, C. Roscoe.

Smith, F. W. Notes on the Analysis of Explosives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (585–589). [6500]. 2065

Smith, Jas. F. Detection of Arsenic in the presence of Sulphites, etc. Chem. News, London, 83, 1901, (2-3). [6100].

Smith, J. Lorrain, and Hoskins, A. Percy. An Experiment on the Effect of Inhalation of Ethylene. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (123–124). [8000].

8mith, R. F. Wood, and Jenks, R. L. Arsenic in Coal and Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (437). [6200].

Smith, Watson. A New Glyceride; Glycerol Phthalate. London, J. Soc.

Chem. Indust., **20**, 1901, (1075–1076). [1330]. 2069

Smithells, Arthur. The Spectra of Carbon Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **1**, 1901, (476–503). [7300].

Smits, A[ndreas]. Over eene nieuwe methode voor de nauwkeurige bepaling der kookpuntsverhooging. [A new method for the exact determination of the boiling-point.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (31–36) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (86–91) (English). [0930 7200].

Over zeepoplossingen. [On soap-solutions.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (112–116) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (133–137) (English). [7150].

Bepaling der dampspanningsvermindering van NaCl-oplossing by hoogere temperaturen. [Determination of the decrease of vapour-tension of a solution of NaCl at higher temperatures.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (500–504) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (503–507) (English). [7150–7200].

Eenige opmerkingen over de resultaten, verkregen by de bepaling der dampspanningsvermindering en vriespuntverlaging van niet zeer verdunde oplossingen. [Some observations on the results obtained in the determination of the decrease in vapour-tension and of the lowering of the freezing-point of solutions which are not very dilute.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (504–512) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (507–514) (English). [7150 7200]

Over het verloop van den factor i als functie van de concentratie. [On the progressive change of the factor i as a function of the concentration.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (642-647) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (717-722) (English). [7150].

en Wolff, L[udwig] K[arl].

Over het terugdringen der ionisatie van
NaOH, Na₂CO₃ en NaHCO₃-oplossingen
door toevoeging van NaCl. [On the
repression of ionisation of solutions of

NaOH. Na CO₃ and NaHCO₃ by addition of NaCl]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (43– 46) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (42-44) (English). $\{7250\}$

Snell, J. F. v. Sherman, H. C.

Société Copernic des Naturalistes polonais. Odczyty o powietrzu, urządzone staraniem Krakowskiego Oddziału Polskiego Towarzystwa Przyrodników im. Kopernika, w marcu 1900 roku. [Conférences sur l'air, organisées par la Section de Cracovie de la Société Copernic des Naturalistes Polonais au mois de Mars 1900.] Warszawa-Kraków, [1901], (6+132), 24 cm. [C, F, H, J, L, Q, R 0040].

Sodeau, William H. The Decomposition of Chlorates. Part III. Calcium Chlorate and Silver Chlorate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (247–253). [0220 0110]. 2078

The Decomposition of Part IV. The Supposed Chlorates. Mechanical Facilitation of the Decomposition of Potassium Chlorate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (939–943) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (149–150) [Abstract]. [0420]. 2079

Soden, H. von, und Henle, K. algerisches Rautenöl. Pharm. Ztg., Berlin, **46**, 1901, (277). [6500 Q 9190 M 3120]. 2080

 und Rojahn, W. einen kristallinischen Bestandtheil des Kalmusöles. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (243). [6500 Q 9190 M 3120]. 2081

Söderbaum, H[enrik] G[ustaf]. Kemi. [History of Chemistry in Sweden.] v. Sundbärg, G. Sveriges land och folk, 1901, (427–431, with pl.). [0010]. 2082

Soltsien, P. Bestimmung des Zuckers mittelst Fehling'scher Lösung und Ueberführung des Cu²O in CuÖ unter Vermeidung von Asbestfiltern. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (28–29). 1182063001. 2083

Sommerfeldt, Ernst. Thermochemische und thermodynamische Methoden, angewandt auf den Vorgang der Bildung von Mischkrystallen. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 13, 1901, (434-468). [7200 C 2480 G 510]. 2084

Sosnowski, Jan. v. Marchlewski, L.

Spaeth, Eduard. Ueber Fruchtsäfte (besonders Himbeersaft) und deren

Untersuchung. II. Erkennung und Nachweis von mit Wasser vermischten Sätten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (97–107). [6500 Q 1875].

Spaeth, Eduard. Ueber Untersuchung und Zusammensetzung von Citronensäften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (529–541). Q 1875 [6500 2086 M 3120].

 Die Bestimmung des Kochsalzgehaltes in der Butter. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (499–500). [6500]2087 Q 1839].

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercurv from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579-582). [6200 0290 0380]. 2088

Specht, Leopold, und Lorenz, Fritz. Neue Gerbstoff-Bestimmungen. Chem-[6500] Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (5–6). 2089 1850].

Speller, Frank N. On the Separation of Ferric Chloride in Aqueous Hydrochloric Acid from other Metallic Chlorides by Ether. Chem. News, London, **83,** 1901, (124–125). [6200]. 2090

Spieckermann, A. v. König, Jos.

Spiegel, L. Ueber die Zusammensetzung von Nierensteinen. Zweite Mitteilung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (307–316). [6500 Q 8080]. 2091

Spiess, P. v. Autenrieth, Wilhelm.

Sprankling, C. H. G. v. Bone, W. A. Spring, W[althère]. Sur la densité de l'iodure cuivreux. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (79-80). [0290]. 2092

Springer, Edmund. Chinin, seine Derivate und Isomeren. Pharm. Ztg, [3010] Berlin, **46**, 1901, (154–155). Q 9130]. 2093

Antipyrin, seine Salze und Derivate. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (430-431). [1930 Q 9180]. 2094

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (775-781). [1330 1350 6500].

 Ueber das Iso-Alantolacton, ein Bestandteil der Wurzel von Inula Helenium. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (201-213). [1:30 M 3120 5400].

Sproesser, L. Ueber Alkalichlorid-Elektrolyse an Kohlenanoden. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (971–976, 987– 994). [7250].

stadt Kzn., Engel van de. Barnsteenzuuranhydride en phtaalzuuranhydride in hun gedrag tegenover water. [Behaviour of succinic and phthalic anhydride towards water.] Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (60, with pl.). 23 cm. [7000].

Starke, Johannes. Ueber den Einfluss des Milieus, insbesondere der anorganischen Substanzen, auf Eigenschaften von Eiweisskörpern. Zs. Biol., München, 42, 1901, (187-227). [4010 Q 1100 1122].

Stassano et Bourcet, P. Sur la présence et la localisation de l'iode dans les leucocytes du sang normal. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1587–1589). [0390].

Steele, B. D. A New Method for the Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (414–429) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (5) [Abstract]. [7250].

The Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution and the Existence of Complex Ions. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (358–360) [Abstract]. [7250].

Ein Modell zur Demonstration von Ionenbeweglichkeits- und Ueberführungsmessungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (729–731). [7250 0920 C 6240].

Earth Metals among the Elements. Chem. News, London, **84**, 1901, (245–247). [7000].

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (570–572). [2000 0760 7100]. 2106

—— See also Krafft, Friedrich.

Steinwehr, H. von. Studien über die Thermochemie sehr verdünnter Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (185–199). [7200 C 1610]. 2107

Ueber die Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes bei starken Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (685–686). [7250 C 2480]. 2108 **Stern**, Arthur L. The Nutrition of Yeast. Part III. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (943–953) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (126–127) [Abstract]. [8020 8030]. 2109

Steudel, H. Die Constitution des Thymins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (241–244). [1930 Q 1630].

Pyrimidinderivate Das Verhalten einiger Pyrimidinderivate im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (285–290). [1930 Q 1630 1635 9180].

Steuermann, J. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Stevens, H. P. On the hydrochloride of thiocarbamide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (210). [1610]. 2112

Stewart, C. G. v. Rideal, S.

Stewart, G. N. The Conditions that underlie the Peculiarities in the Behaviour of the Coloured Corpuscles to certain Substances. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (470-496). [8000].

Stieglitz, Julius. On Positive and Negative Halogen Ions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (797–799). [0250].

Stobbe, Hans. Eine einfache Synthese der *č*-Ketonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (653–656). [1330].

Ueber die Anlagerung des Bernsteinsäureesters an αβ-ungesättigte Ketone und Säureester. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (219–246). [1310 1540].

und Fischer, Richard. Die β-Phenylbutan-αγδ-tricarbonsäure (β-Phenyl-n-butantricarbonsäure). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (232–239). [1330].

cyclopentanon dicarbonsäure methylester und die 3-Phenylcyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (239–246). [1340 1540 2117

Stock, AlA:ed. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949-956). [0140-0160]. 2118

Stock, Alfred, und Massaciu, Cornelius. Die quantitative Bestimmung des Chroms und Eisens durch Kalium-Jodit-Jodat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (467–469). [6200].

und Poppenberg, Otto.
Ueber die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Borbromid. Berlin, BerD. chem. Ges., **34**, 1901, (399–403).
[0160].

Stoeder, W[illem]. Waardebepalingen in grondstoffen en praeparaten. [Gehaltbestimmungen in Drogen und Praeparaten.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, (No. 19-23). [6500]. 2121

Stoermer, R[ichard]. Zur Bezeichnungsweise der Cumaronderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1148–1150). [1910]. 2122

und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mitheilung aus dem Cumarongebiet). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (770–775). [1910–1340–1330].

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (681-682). [1310–1330–1610–1630].

— Ueber Acetale des Paradiketohexamethylens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1344–1345). [1230–1530]. 2125

Strauss, Eduard. v. Hofmann, Karl A.

Streatfeild, F. W., and Davies, J. An Improved Melting-Point Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (121). [7200].

Street, John Phillips. A Method for the Determination of the Availability of Organic Nitrogen in Commercial Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (330–338). [6200 6500]. 2127

Stull, W. N. Contributions to the Knowledge of Reversible Reactions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (508–514). [7050]. 2128

Striebel, A. v. Thomas-Mamert, R.

Strutt, R. J. On the Tendency of the Atomic Weights to Approximate to Whole Numbers. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (311-314). [7000].

Stubenrath, Casimir. Experimentelle Untersuchungen über Leichenwachs.

Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (286–288). [6500 Q 1540]. 2130

Study, E[duard]. Die angebliche Bedeutung der Invariantentheorie für die Chemie. Antwort auf Bemerkungen des Herrn W. Alexejeff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (545–550). [7000 A 2040].

Sudborough, John J. Additive Compounds of α - and β -Naphthylamine with Trinitro-derivatives of Benzene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (522–533) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (44) [Abstract]. [1630].

Acetylation of Arylamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (533–541) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (45) [Abstract]. [1630]. 2133

Nomenclature of the acid esters of unsymmetrical dicarboxylic acids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (43–44). [0070]. 2134

Sudhoff, Karl. Theophrast von Hohenheim und die Lehre von den drei Principien. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (327–328). [0010 Q 1010].

Suler, Ber. v. Ber Suler.

sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (355–360). [1350 1250 1210 1310 Q 1510 1605 N 4011].

Sutherst, Walter F. The Solubility of Phosphatic Manures in some Organic Acids. Chem. News, London, **84**, 1901, (199–200). [6500].

Suzuki, Umetarō. On the Occurrence of Organic Iron Compounds in Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (260–266). [0320 M 3120]. 2139

Shokubutsutai chū Tetsu no Kwagōjōtai ni tsukite [On the Chemical State of Iron in Plants]. Tokyo, Kwag. Kw. Z., **22**, 1901, (9–26). [0320].

— Investigations on the Mulberry Dwarf Troubles, a Disease widely spread in Japan. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (267–288). [8010 8030 M 4150 3120].

Suzuki, Umetarō. Sōju-Ishikubyō ni tsuite. Dai Ni. [On the Mulberry Dwarf Troubles. Part II.] Tokyo, Kwag. Kw. Z., **22**, 1901, (570–630). [8010–8030].

Contributions to the Physiological Knowledge of Tea Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (289–296). [1930 M 3120].

On the Localisation of Theine in Tea Leaves. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (297-298). [1930 M 3120].

Swaetichin, Wald[emar]. Enkel metod att analysera sirup och melass. [A simple method for analyzing Syrup and Molasses.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (61–63). [6500]. 2145

Swaving, A. J. Ueber den Einfluss der Fütterung und der Witterung auf die Reichert-Meissl'sche Zahl der holländischen Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (577-585). [6500 Q 1839].

Syers, H. W. v. Baly, E. C. C.

Sykes, W. J., and Mitchell, C. A. The Examination of Commercial Malt Extracts. London, Anal., **26**, 1901, (227–231). [6500].

Szamatolski. Trichter zum beschleunigten Sammeln eines Niederschlags. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (175). [0910].

Széll, Ladislaus von. Beiträge zur Vervollkommnung der schnellen Bestimmung der wasserlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (325–346). [6500 0570].

der Molybdän- und Citratmethode bei der Analyse von Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (14). [6500 6200].

A molybdaen- és citratmódszer helyes alkal mazása a superphosphatok értékmeghatározásakor. [Ueber die richtige Anwendung der Molybdaen- und Citratmethode zur Werthermittelung der Superphosphate.] Magy. chem. F., Budapest, **7**, 1901, (34– 44). [6500].

T., J. The Estimation of Manganese in Ferro-Chromium Alloys. Chem. News, London, 83, 1901, (25). [6200]. 2152

Tacke, Br. Bemerkungen zu der Abhandlung: "Zur Analyse des Torfes von H. Bornträger." Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (110–111). [6500 G 87].

Tauber, Ernst. Ueber die wissenschaftliche und technische Entwickelung der Indigochemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (233–235, 249–251). [5020 1930]. 2154

Tafel, Julius. Notiz über Hydrouracil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (144). [1930]. 2155

Reductions producte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (279–291). [1930].

Teber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1181–1184). [1930 1310 Q 1635]. 2158

und Ach, Benno. Elektrolytische Reduction des Xanthins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1165–1169). [1930 Q 1630]. 2159

Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1170–1181). [1930 Q 1630]. 2160

Tailleur, P. Sur un glucoside caractérisant la période germinative du hêtre. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1235–1237). [1850]. 2161

Tambon. Nouveau procédé pour décéler l'huile de sésame dans les huiles végétales et animales. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (57–58). [6500].

Tammann, G[ustav]. Ueber die sogenannten flüssigen Krystalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (524–530). [7100 G 200 B 3210].

Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6,** 1901, (65–73). [7000 C 1800]. 2164

——— See also Hollmann, R.

Tanatar, S. Ueber die Verbrennung der Gase. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (225–226). [7200]. 2165

Tanner, R. Svovl eller svovlkis til sulfitcellulosefabrikationen. (Sulphur or Pyrites for the manufacture of Sulphitecellulose.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (451–453). [0650]. 2166

Tarbouriech. Action du mercaptan sur les quinones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (313–315). [1530 1210].

Tarible. Sur les combinaisons du bromure de bore avec les chlorures de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (83-85). [0160 0570]. 2168

Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (204-207). [0160 0680 0140].

Taylor, James. v. Landauer, J.

Teichert, Kurt. Ueber den Werth des Wollny'schen Milchfettrefraktometers in der Praxis des Apothekers. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (321–322). [6500 0910 Q 1833 0090]. 2170

Telle, Fernand. Titrage de l'acide salicylique, des salicylates et du phénol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (49–56). [6300—1330]. 2171

Tervet, John N. v. Hewitt, J. T.

Tétry, L. v. Bouveault, L.

Thatcher, R. W. The Indirect Weighing of Quantitative Precipitates . . . without Separating [them] from the Liquid. . J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (644-668). [6000].

— See also Hiltner, R. S.

Thebaud, E. D. v. Orndorff, W. R.

Thein jun., H. Beitrag zur Alkalitätsbestimmung im Rohzucker. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (215–216). [6500—1820].

Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1008–1009). [6500 1820 Q 1885].

Theulier, Eug[ène]. Sur les essences de vétiver. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (454–465). [6500]. 2175

Citraptène ou camphre de citron. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (465–468). [1540 6500] 2176

L'essence de bois de rose femelle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (468–475). [6500 1240]. 2177 Theulier, Eug[ène]. Caractéristique des essences de fleurs d'oranger de la récolte 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (762–764). [6500].

Thevenot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (20-25). [1130 0160 2000]. 2179

Thibault, Paul. Sur l'oxyde de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (155–157). [0190]. 2180

Thiele, Edmund. Eine neue Bürettenform. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (405–406). [0910]. 2182

Eine neue Bürettenform.

ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (46–47). [0910]. 2183

Thiele, F. C. Ueber Texas-Petroleum-ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (175–176). [1110 G 83 J 27 gi.]. 2184

Thiele, Hermann, und Eckardt, Moritz. Ueber quecksilbergedichtete Hähne. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (428–431). [0060] C 0060].

Thiele, Johannes. Ueber Abkömmlinge des Cyclopentadiëns. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (68-71). [1140 1340].

Thiesen, M. Ueber die angebliche Anomalie des Sauerstoffs bei geringem Drucke. Ann. Physik, Leipzig, (4-Folge), **6**, 1901, (280-301). [7150 0550 C 1450].

Thilmany, A. Neue Laboratoriums-apparate. 1. Ein praktischer Titrirapparat. 2. Rührwerk mit elektrischem Antrieb und Doppelwirkung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (115–116). [0910]

Thomas, V[ictor]. Sur les chlorobromures de thallium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1487–1489). [0790]. 2189

Sur les chlorol.romures de thallium du type TIX³, 3TIX. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (80–83). [0790].

Sur la chimie du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1118–1121). [1120 0380]. 2191

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Condensation de l'éther cétipique avec

les orthodiamines. (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (712–725). [1310 1630 1930]. 2192

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, 41–19), [1310–1510–1530–1610–6500 M 3120–Q 9190].

— und Beckstroem, R. Veber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1021–1023). [1230—1150—6500—M—3120]. 2194

Teber die Bestandtheile des Kalmusöles. Pharm.
Ztg, Berlin, **46**, 1901, (285). [6500 Q 9190 M 3120].

— und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [1320 6500 M 3120].

und Mannich, C. Analyse eines Natur-Madeiraweines. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (91–93). [6500 Q 1884 9190]. 2197

Gewinnung von Myristinsäure aus dem Samen der Virola venezuelensis Warb. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (263–264). [1310 M 3120 5400]. 2198

und Molle, R. Notiz über «las ätherische Galbanumöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (90–91). [1140–6500 Q 9190 M 3120–5400]. 2199

und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023–1026). [3010 M 3120]. 2200

Thomson, J. H., and Redwood, Boverton. Handbook on Petroleum for Inspectors under the Petroleum Acts, and for those engaged in the storage, transport, distribution, and industrial use of petroleum and its products and calcium carbide with suggestions on the construction and use of mineral oil lamps. London, 1901, (Griffin and Co.), (xix + 298, with 2 pl.). 23 cm. [6500].

Thomson, J. J. On the question as to whether there are any free charged ions produced during the combination of hydrogen and chlorine; and on the effect produced on the rate of the com-

bination by the presence of such ions. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (1–10, with pl.). [7250].

Thomson, William, and Shenton, James Porter. The Detection of Arsenic in Beers, Brewing Materials and Food. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (204–206). [6100 6200]. 2203

Thorpe, J. F. v. Perkin, W. H., jun.

Thorpe, T. E., and Holmes, John. The Occurrence of Paraffins in the Leaf of Tobacco. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (982–986) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (170–171) [Abstract]. [1110].

____ and Simmonds, Charles. Lead Silicates in Relation to Pottery. Manufacture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (791–807) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113–114) [Abstract]. [0580 6500].

Thresh, John C. The Determination of Phenol when mixed with Resinous Substances. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (138). [6300]. 2206

 $\begin{array}{ccccc} \textbf{Thudichum,} & J. & Ludwig & W. & Die chemische Konstitution des Gehirns des Menschen und der Tiere. & Nach eigenen Forschungen bearbeitet. & Tübingen, 1901, (XII + 339). & 25 cm. & [8000 Q 2000 & 4225 & O 4320 & N 5207]. & 2207 \end{array}$

 Thürach, Hans.
 Ueber die mögliche

 Verbreitung von nördlichen Bayern.
 Geogn. Jahreshefte,

 München, 13, (1900), 1901, (107–148).
 [6500 H 55 de 65 de 28 G 83

 Q 9110].
 2208

Thunberg, Torsten. Ueber die Anwendung eines Flatinbrenners zum Schreiben auf Glas und für ähnliche Zwecke. Zs. Instrumentenk., Berlin, Beibl.: D. MechanZtg, 1901, (128). [0910 C 0060].

Tiesenholt, W. v. Ueber die Einwirkung von unterchloriger Säure auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (30-40). [0220-0250].

Tiffeneau. v. Béhal.

Tilden, W. A., and Burrows, H. Note on the constitution of limettin. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (216–217). [1860—1910].

Tingle, Alfred. The Synthesis of Amines by the Use of Alkyl Salicylates.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (144–155). [1600]. 2212

Tingle, J. Bishop, and O'Byrne, I.eo. Action of Phenols on Ethylic Oxalate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (496–501). [1230 1310]. 2213

Tissier, et Grignard, [Victor]. Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides sur les composés organo-métalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (683-685). [2000].

Sur les composés organométalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (835–837). [2000–1210]. 2215

Sur les composés organo-magnésiens aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1182–1184). [2000]. 2216

Titherley, Arthur Walsh. Preparation of Substituted Amides from the Corresponding Sodamides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (391–411) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29–31) [Abstract]. [1310–1330–1610].

A New Method of Preparing Diacetamide. London, J. Chen. Soc., **79**, 1901, (411–412) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract]. [1310].

Compounds of Acetamide. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (413–414) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract]. [1310].

Tocher, James F. The Volumetric Determination of Phenol. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (360–361). [6300].

Tollens, Bernhard. v. Schöne, A.

Tottoczko, Stanisław. Studya doświadczalne nad kryoskopijnemi własnościami nieorganicznych rozczynników. Etudes expérimentales sur les propriétés cryoscopiques des dissolvants anorganiques]. Kraków, Rozpr. Akad. A., 41, 1901, (1–39). [7200]. 2221

Studya doświadczalne nad kryoskopijnemi własnościami nieorganicznych rozczynników. [Kryoskopische Untersuchungen in anorganische Lösungsmitteln]. Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (1–22). [7200]. 2222

Tolman, L. M., Munson, L. S., and Bigelow, W. D. The Composition of

Jellies and Jams. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (347–353). [6500]. 2223

Tombeck, Daniel. Recherches sur des composés que forment les sels de cuivre des bases organiques et des bases de la série pyridique. Ann. chim. phys., Paris, (série 7), 22, 1901, (113-144). [1630 1930].

Topsóe, Haldor. Vejledning i den kvalitative uorganiske Analyse. 5 Udg. [Guide to qualitative inorganic Analysis]. 5 Edit. Kjöbenhavn, 1901, (200, with 5 pl.). 21 cm. [6000]. 2225

Townsend, John S. The Conductivity produced in Gases by the Motion of Negatively charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (198-227). [7250].

and Kirkby, P. J. Conductivity produced in Hydrogen and Carbonic Acid Gas by the Motion of Negatively charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **1**, 1901, (630–642). [7250].

Traube, I[sidor]. Ueber Atom- und Molecularräume. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (548–564). [7100 C 0150 1880 1400]. 2228

Traube, Wilhelm. Ueber den Aufbau von Xanthinbasen und Harnsäuren aus der Cyanessigsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (89–91). [1930].

Travers, Morris W. The Experimental Study of Gases. With an Introductory Preface by William Ramsay. London (Macmillan), 1901, (xiii + 323). 23 cm. 10s. [0100].

—— Die Verflüssigung des Wasserstoffs. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (100–114). [0360 C 1870].

The Liquefaction of Hydrogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **1**, 1901, (411–423, with pl.). [0360]. 2232

——— See also Ramsay, William.

Trillat. v. Adrian.

Trillat, A. Etude de l'action de contact sur les alcools secondaires et tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1495–1497). [1210]. 2233

Trillat, J. A. Oxydation des alcools primaires par l'action du contact. Paris, C.-R., Acad. sci., **132**, 1901, (1227–1229). [1210 0610]. 2234

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121–145). [1330 3010 1630].

Trowbridge, John. The Spectra of Hydrogen and some of its Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 2, 1901, (370–379 with pl.). [7300].

Trowbridge, P. F. Notes on Sugar Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (216–223). [6500]. 2237

Truchon, et Martin, Claude. Sur la composition de certains jus de fruits destinés à la fabrication des confitures, sirops, etc. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (171–176). [6500]. 2238

Tschirch, A[lexander]. Die Einwände der Frau Schwabach gegen meine Theorie der Harzbildung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (25–32). [1860 M 2520 3120].

Untersuchungen über die Sekrete. 44. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (548–560). [6500–1860–1350–M–3120–Q 9190].

und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (506–547). [6500] 1860–1250 M 3120–5400 Q 9190].

und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 40. Uber die Natalaloë. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231–240). [6500 1230 Q 9190 M 3120 6000]. 2242

gen über die Sekrete. 41. Ueber die Ugandaaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (241–249). [6500 1230 M 3120 6000 Q 9190].

und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 37. Ueber den neuseeländischen Kauri-Busch-Copal von Dammara australis. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (145–167). [6500 1350 M 3120 6500]. 2244

Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (167–181). [6500 1350 M 3120 6500 4200]. 2245

Tsvett, M. Sur la pluralité des chlorophyllines et sur les métachlorophyllines. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (149–150). [8030]. 2246

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. The Reduction of Alumina by Calcium Carbide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (970-971). [0120].

Ethylene from Inorganic Sources. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (971–972). [1120]. 2248

The production of some new metallic borides. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129–130). [0890 0270 0840 0480]. 2249

Timproved Electric Furnace for Laboratory Use. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (473–476). [7200].

A Comparison of the Solubility of Acetylene and Ethylene. J, Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (671–674). [1120 7150].

Türin, Vl. von. Ein Zusatz zu meiner Abhandlung: "Ueber den Betrag, um welchen die Wechselwirkungen der Ionenladungen den osmotischen Druck vermindern. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (524–528). [7250 C 6250].

Tunnicliffe, F. W., and Rosenheim, Otto. On the Influence of Boric Acid and Borax upon the General Metabolism of Children. J. Hygiene, London, 1, 1901, (168–201). [8040]. 2253

ence of Formic Aldehyde upon the Metabolism of Children. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (321–366). [8040].

Turchini. v. Broca, André.

Turner, A. J. v. Hewitt, J. T.

Turner, H. G. v. Remsen, Ira.

Tutton, A. E. A Comparative Crystal-lographical Study of the Double Selenates of the Series R₂ M (Se O₄)₂, 6 H₂ O. Part II. Salts in which M is Magnesium. London, Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (255–284, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (322–323) [Abstract]. [7100].

Tutwiler, C. C. The Quantitative Estimation of Hydrogen Sulphide in Illuminating Gas. J. Amer. Chem. Soc.,

Easton, Pa., **23**, 1901, (173–177). [0360 6400].

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Chas. T. Laboratory Notes. Pharm. J., London, (Ser. iv), **13**, 1901, (143-145). [7200 6200].

Tyrer, Chas. T. v. Tyrer, Thomas.

Uhl, und Henzold, O. Zum Nachweis von Alkohol in Milch. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (181–182). [6500 Q 1836].

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150–1156). [1330–1630].

Umbgrove, H. v. Haller, A.

Umney, John C., and Bennett, C. T. Copaiba. Pharm. J., London, (Ser. iv), **12**, 1901, (324–326). [6500]. 2260

Urbain, E. v. Urbain, G.

Urbain, G., et Urbain, E. Sur l'isolement de l'yttria, de l'ytterbine et de la nouvelle erbine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (136-138). [0100 0860].

Urbain, V. De l'élimination du méthane dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (334–336). [1110–3120].

Utz, F. Fortschritte der praktischen Nahrungsmittelchemie im Jahre 1900. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (241–243, 254–258). [0010 Q 1800]. 2263

Valenta, E. Ueber die Verwendung von Silberphosphat zur Herstellung eines Celloidinpapieres ohne Chlorsilber. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (130–132). [7350].

See also Eder, Josef Maria.

 Valeur, Amand.
 Action des éthers sur les composés organo-métalliques. sci., 132, 1901, (833–834).
 Paris, C.-R. Acad. 2265

Vallée, C. Sur l'action des acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (677-678). [0100]. 2266

sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (393-394). [0100].

Van Aubel, Edm. v. Aubel, Edm.

Vanino, L. Ueber das Verhalten wässriger Formaldehydlösung gegen Schiessbaumwolle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1128). [1840]. 2268

und Griebel, C. Ueber die Einwirkung von Ammoniumcarbonat auf Schwefelarsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (589–591). [6200].

und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416–420). [0190—1930—1640].

und Seitter, E. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (587–589). [6300–1410]. 2271

Van 't Hoff. v. Hoff.

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Art der Bindung des Jodes im tierischen und pflanzlichen Organismus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (275-276). [0390 0830 L 4900 Q 7993 M 3120]. 2272

Teber die Bromirungsund Jodirungszahlen der Eiweisskörper. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (470–474). [6300–4010 Q 1130].

Zur Kenntniss des Carbazols. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (784–785). [1930]. 2274

Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (892-893). [5020-1930-6300]. 2275

Veley, V. H., and Manley, J. J. Some Physical Properties of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86–119) [Full paper]; 68, 1901, (128– 129) (Abstract). [0490–7100–7300].

Verley, Albert. Sur les éthers sulfuriques acides des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (47– 49). [1230]. 2277

Vernadsky, W. Zur Theorie der Silikate. Zs. Krystallogr., Leipzig, **34**, 1901, (37–66). [0710 G 50]. 2278

Verneuil, A[uguste]. Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de

bois. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1340–1343). [1330–0210]. 2279

Verneuil, A[uguste]. Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'actie sulfurique sur le charbon de bois. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (684–687). [0210—1330].

Vernon, H. M. The Conditions of Action of Pancreatic Rennin and Diastase. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (174–199). [8010].

The Conditions of Action of Trypsin on Fibrin. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (406–426). [8010].

Verschaffelt, J. E. Beiträge zur Kenntniss der van der Waals'schen Fläche ψ: das Gesetz der correspondirenden Zustände bei den Gemischen von Kohlensäure und Wasserstoff. Zs. comprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (178–182). [7150 C 1800 1920]. 2283

Vesterberg, Alb[ert]. En enkel apparat till förhindrande af stänk vid öfverdestillering af ammoniak etc., äfven användbar vid fraktionerad destillering. [A simple apparatus to avoid spurting in distillation of Ammonia, etc., also applicable to fractional distillation.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (69-71, 93-94). [0910].

Vèzes, M. Sur les sels complexes du platine (iv) Oxalonitrites alcalinoterreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (157-165). [0610]. 2285

Victor, Ernst. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (462–465). [6300].

Vignon, Léo. Sur les nitrocelluloses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (130–132). [1840]. 2287

C'ellulose, cellulose mercerisée, cellulose précipitée, hydrocellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (137-139). [1840]. 2290

et Couturier, F. Sur certaines causes de variation de la richesse en gluten des blés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (791-794). [8030].

Vignon, Léo, et Gérin, F. Dérivés acétylés de la cellulose et de l'oxycellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (139-140). [1840]. 2292

Villejean, E. Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (97–103). [0040 0580 0880]. 2293

Villiger, Victor. v. Baeyer, Adolf.

Vincent, Swale, and Lewis, Thomas. Observations upon the Chemistry and Heat Rigor Curves of Vertebrate Muscle, Involuntary and Voluntary. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (445–464). [8000].

The proteids of unstriped muscle. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xix-xxi). [8000].

Voedisch, O. W. v. Gomberg, M.

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (259–268). [1930—1950]. 2296

Vogel, Otto. Schwimmt eine gusseiserne Kugel auf geschmolzenem Eisen, und warum? Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 45, 1901, (634-635). [0320 C 1820].

Vogt, J. G. Entstehen und Vergehen der Welt als kosmischer Kreisprozess. Auf Grund des pyknotischen Substanzbegriffes. 2. umgearb. u. erweiterte Aufl. Leipzig (E. Wiest Nachf.), 1901, (VIII+1005). 26 cm. 12 M. [0000 C 0000 L 0000].

Voit, Erwin. v. Lehmann, Karl Bernhard.

Volckmar, E. Kurzes Lehrbuch der Chemie zunächst für den Unterricht an höheren Lehranstalten. 2. Aufl. Cassel (Th. G. Fisher & Co.), 1901, (XIV + 292 + VIII). 23 cm. 3 M. [0050]. 2299

Volhard's Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse von H[ans] v. Pechmann. Im Jahre 1900 revidirt durch K. A. Hofmann u. O. Piloty. 10. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (IV+120). 18 cm. 2,70 M. [6000].

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (609–610). [6200—1310—0320].

Volney, C. H. The Manufacture of Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (544-546). [0490]. 2302

Volney, C. W. On the Decomposition of Sodium Nitrate by Sulphuric Acid II. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (489–492). [0500]. 2303

On the Decomposition of the Chlorides of Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820–824). [0490 0500 0420]. 2304

Vongerichten, E. Ueber Thebenidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767–770). [3010 1930 Q 1640]. 2305

 Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1162–1164).
 [1930 3010 M 3120 Q 9130].

Teber Apiin und Apiose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (121–136). [1810 1850 M 3100 Q 1440 R 1820 M 7700]. 2307

Voss, U. v. Michaelis, August.

Vries, J. J. Ott de. v. Ott de Vries, J. J.

Vulté, Hermann T., and Gibson, Harriet Winfield. The Nature and Properties of Corn Oil. II. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (1–8). [6500].

and Logan, Lily. A Comparison between the Bromine and Iodine Absorption Figures of Various Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (156–159). [6500]. 2309

Waal, J[acobus] W[ilhelmus] de. Iodium in Aïrol. [Iod in Aïrol.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (65-67). [6200].

Onderzoek van Airol. [Die Untersuchung des Airols.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **38**, 1901, No. 31. [6500].

Wacker, Leonhard. Ueber das a-Azoxynaphtalin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (375–385). [1720 5020 G 750].

Waeber, R. Lehrbuch für den Unterricht in der Chemie mit Berücksichtigung der Mineralogie und chemischen Technologie. Leipzig (F. Hirt & S.), 1901, (275). 23 cm. Geb. 2,50 M. [0050 G 0050]. 2313

Waeber, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie. 13. Aufl. Leipzig (F. Hirt & S.), 1901, (76). 22 cm. 0,80 M. [0050]. 2314

Wagner, Hermann. Synthese von Derivaten des Benzo-4-Pyranols, einer neuen Farbstoffklasse, und des Benzo-4-Pyrans. Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker, 1901, (68). 23 cm. 1,20 M. [1910 5020]. 2315

— See also Bülow, Carl.

Wahl, A. Sur la nitration directe dans la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (693–695). [5500 1320]. 2316

Sur le nitroacétate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1050–1053). [1310]. 2317

Action de l'acide nitrique fumant sur les acides acryliques substitués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (804-808). [1320 1340]. 2319

Sur le nitroacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (918–929). [1310]. 2320

- See also Bouveault, L.

Walker, C. v. Perkin, W. H., jun.

Walker, James, and Lumsden, John S. The Hydrobromides of Undecylenic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1191–1197) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1310–1320].

n-Decanedicarpoxylic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1197-1204) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1310].

Walker, Percy H. The Volumetric Determination of Zinc. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (468-470). [0880 6200]. 2323

Wallace, E. C. v. Richardson, Clifford.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140 1340 1240 1540 1640 M 3120].

Warfel, R. R. r. Noves, William A.

wassilieff, N. J. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandteile der Samen und der Keimpflanzen von Lupinus albus. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (45-77). [8030 M 3120 2300 5400].

Wedekind, Edgar. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (813–817). [1240].

Ueber Stickstoffmodelle zur Demonstration der Stereoisomerie der Oxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **313**, 1901, (117–120). [0920 1610].

Ueber Chlormethylmenthyläther und dessen therapeutische Verwendung. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (322). [1230 1240 Q 9125]. 2329

Chemie und Pharmakologie der Santoningruppen. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (598–600). [1910 Q 9125].

Wefers Bettink, H[endrik]. Nitrieten in melk. [Nitrite in der Milch.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (67-70). [6200].

Wegscheider, Rud. Ueber die Veresterung der 3-Nitrophtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (680–681). [1330].

— Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (543–545). [7050 0490].

Wehmer, C. Ueber den Einfluss der Buttersäure auf Hefe, Gärung und Bakterien. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (42, 59-60). [8020 1310 M 3100 7700 R 1820].

Weibull, Mats. Kemiska stationen å Alnarp år 1900. [Annual Report of the State Chemical Station at Alnarp, Sweden, for 1900.] Malmöhus Hush.-Sällsk. Kvartalsskrift, **1901**, (58–74). [0020].

Weigert, F. v. van 't Hoff, Jacob Heinrich.

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (363–373). [6500–1850 M 3120]. 2336

Weil, R. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (78-79). [1210 R 3900 M 7700].

Weinland, Ernst. Ueber Kohlehy-dratzersetzung ohne Sauerstoffaufnahme bei Ascaris, einen tierischen Gärungsprocess. Zs. Biol., München, 42, 1901, (55–90). [8040 Q 7932 7950 1426 N 0219 1431 R 1820]. 2338

Weinland, R. F., und Kappeller, C. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310–1330].

Weinstein, B. Thermodynamik und Kinetik der Körper. Bd. I: Allgemeine Thermodynamik und Kinetik und Theorie der . . . Gase und Dämpfe. Braunschweig, 1901, (XVIII + 484 mit Abb.). 23 cm. [7000 C 2400 0200].

Weiskopf, Alois. Das Quecksilber und seine Gewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (429-437, 465-469). [0380 G 18 I 27]. 2341

Weissleder, Edmund. † Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (205–206). [0010]. 2342

Wells, Horace L. On the Purification of Caesium Material. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (265-268). [0280].

On Caesium Periodate and Iodate-Periodate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (278–281). [0280 0390]. 2344

Generalizations on Double Halogen Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (389-408). [0250]. 2345

and Metzger, F. J. On the Separation of Tungstic and Silicic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (356-358). [6300]. 2347

Quadrivalent Antimony. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (268-271). [0680]. Wells, Horace L., and Metzger, F. J. On the Acid Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (271-275). [0490]. 2349

Welmans, P. Ueber Pfefferminzöl D. A.-B. IV und die Farbenreaktionen desselben. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (532–534). [6500 Q 9190].

Farbreaktionen des Pfefferminzöls. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, **19**01, (591–592). [6500 Q 9190].

Wendeler, P. Der Stickstoff der Rübensafte im Laufe ihrer Verarbeitung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1368– 1369). [1820 0490 Q 1100 M 3120].

Wenge, W. Einige Bemerkungen über die Nomenklatur anorganischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (64). [0070]. 2353

Wentzel, M. v. Thoms, Hermann.

wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043–1050). [1920—1340—1310—1540].

Werner, A., und Herty, Ch. Beiträge zur Konstitution anorganischer Verbindungen. (IV Abhandlung). Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (331–352). [7000 C 6250].

Wesenberg, G. Die Untersuchung von Fleisch und Fleischwaaren in Fällen von Fleischvergiftungen. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (409–411). [6500 R 2590 Q 1850]. 2356

Westergren, J. Apparat för påvisande af kolsyra. [Apparatus for detection of carbonic acid.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (13, with pl.). [09101.

Westphalen, W. von. v. Wallach, Otto.

Wharton, Frederick Malcolm. τ . Frankland, Percy Faraday.

Wheeler, Henry L[ord]. On Thioureaamidines: a Correction. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Fa., **23**, 1901, (223-227). [1610]. 2358

On some Addition—Reactions of Thio Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (443–449). [1300–1330].

Researches on Thiocvanates and Isothiocvanates. Balti-

more, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360). [1230 1310 1330 1630 1930 2000].

Wheeler, Henry L[ord], and Hartwell, B[urt] L[aws]. An Apparatus for Determining Fat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (338-343). [6000].

and Johnson, Treat B. On Acetyl and Benzoylimidodithio-carbonic Esters. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1230 1310 1330 1530]. 2362

On some Acetyl and Benzoylpseudothioureas. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (408–418). [1310–1330–1600–1630–1930].

On the Action of Alkyl Thiocyanates and Alkyl Isothiocyanates with Thiol. Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283–299). [1310–1510].

White, Alfred H. The Oxidation of Nitrogen as a Source of Error in the Estimation of Hydrogen and Methane J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (476–482). [6400]. 2365

Whiteley, C. E. v. Cohen, J. B.

Whitney, W. R., and Ober, J. E. The Precipitation of Colloids by Electrolytes (containing Index to the Literature of Colloids). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (842–863). [0030 7250].

Wichelhaus, H. Mahnung zur Vorsicht bei Benutzung von Diazobenzolsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (11). [1740 0900]. 2367

Wiedermann, F. v. Liebermann, Carl.

Wikander, E. H. Om några nya chinolinderivater. [Some new Derivatives of quinoline.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (44–46). [1930].

wilderman, Meyer. On the Velocity of Reaction before Complete Equilibrium and before the Point of Transition, etc.

—Part I. Phil. Mag., London, (Ser. vi),

2, 1901, (50–92, with 2 pl.). [7050].

Will, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Stabilität von Nitrocellulose. Zs. angew. Chem., Berlin, **14,** 1901, (743–753, 774–783). [1840]. 2370

Williams, C. B. Kilgore's Modification of the Volumetric Method of Estimating Phosphoric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23,** 1901, (8–12). [0570 6300].

 Willstätter,
 Richard.
 Synthese des Mittheilung.

 Berlin, Ber.,
 D. chem. Ges.,
 34, 1901.

 (129-144).
 [3010 1140 1340 1340 1640].
 3722

Synthesen in der Tropiugruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–374). [1930 1140 1640 3010 1240 1310 1630 1340 1650 G 750].

 $\begin{array}{ccc} & & \text{und} & \text{Lessing,} & \text{Rudolf.} \\ \text{Bildung eines Kohlenwasserstoffs} & \text{C_{12}H}_{16} \\ \text{aus Chinit.} & \text{Berlin, Ber. D. chem. Ges.,} \\ \textbf{34, 1901, (506-508).} & [1150]. & 2375 \\ \end{array}$

Wilson, C. T. R. On the Ionisation of Atmospheric Air. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (151-161). [7250].

Wilson, Harold A. On the Electrical Conductivity of Air and Salt Vapours. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (228– 230) (Abstract). [7250]. 2377

Wind, C[ornelis] H[arm]. Over de onregelmatigheden van het Cadmiumnormaalelement. [On the irregularities of the Cadmium standard cell]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (565–572) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (595–601) (English). [0230 C 2480 5610].

Windisch, Karl. Ueber den Nachweis von Kirschsaft in anderen Fruchtsäften, insbesondere im Himbeersaft, sowie von Kirschwein im Rothwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (817–825). [6500 Q 1875 1884 M 3100]. 2379

Ergebnisse der Untersuchung reiner Naturweine des Jahres 1899. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (625-631). [6500 Q 1884 M 3100].

Ueber die Wirkungsweise, Untersuchung und Beschaffenheit des zur Bekämpfung des Oïdiums dienenden Schwefels. Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1901, (447–495). [6500 0660 M 4350 7700]. Winkelblech, K. Ueber amphotere Elektrolyte und innere Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (546 -595). [7250]. 2382

 Winkelmann,
 A[dolf].
 Ueber die Pal

 Diffusion von Wasserstoff durch Pal 1 durch Pal

 Iadium.
 Ann.
 Physik,
 Leipzig,
 4

 Folge),
 6, 1901, (104–115).
 [7150 0360
 0360

 0590].
 2383

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393–399). [0100 7000 0050]. 2384

Winkler, Lajos [W.]. A gázok oldhalósâga vizben. [Ueber die Lösbarkeit der Gase im Wasser]. Math. Termt. Ért., Budapest, **19**, 1901, (52–73). [7150].

A természetes vizekben foglalt calcium és magnesium meghatározásáról. [Methode zur Bestimmung des Calcium- und Magnesium-Gehaltes der natürlichen Wässer]. Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901 (17–23). [6500].

Bestimmung des in natürlichen Wassern enthaltenen Calciums und Magnesiums. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (82–92). [6500 Q 1881].

werth des Quecksilber-Meniscus. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (403–404). [7150 0910]. 2388

Ueber die Bestimmung der Schwefelsäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (465–469). [6300–6500–Q 1881].

Bestimmung der in natürlichen Wassern gelösten Gase. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (523–533). [6500 J 50 Q 1881]. 2390

Bestimmung des Chlors in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (596–600). [6200 6500 Q 1881 9110]. 2391

Winteler, F. Ueber die Bildung von überchlorsauren Salzen durch Elektrolyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch, Halle, 7, 1901, (635-642). [0930 7250].

Winter, K. v. Bömer, A.

Winterstein, E. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandtheile grüner Blätter. Vorläufige Mittheilung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1901, (326-330). [4020 M 3120 2060]. Wintgen, M. Ueber die Alkaloide von Chelidonium majus. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438–451). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 2394

Wintrebert, L. Sur quelques osmyloxalates. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (824-826). [0560]. 2395

Wischin, R. A. Die Naphthene (cyklische Polymethylene des Erdöls) und ihre Stellung zu anderen hydrürten cyklischen Kohlenwasserstoffen. Braunschweig, 1901, (VIII + 158). 23 cm. 5 M. [1130].

Wislicenus, H[ans]. Verfahren und Apparat zur exacten Veraschung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (441– 449). [6000 0910]. 2397

Wislicenus, Wilhelm und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18–42). [1310—1930—1320—1330].

und Körber, Heinrich.
Ueber intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **34**, 1901, (218). [1310]. 2400

und Wolff, Charles L. Ueber geometrisch isomere Abkömmlinge des Formylpropionsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (333–336). [1330–1310]. 2401

Withers, W. A., and Fraps, G. S. The Rate of Nitrification of Some Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (318 - 326). [0490].

witt, Otto N. Ueber die Ausbildung der Chemiker augew. Chem., Berlin, 14, 1901, (633–640). [0050].

— Ueber die Ausbildung der Chemiker für die Technik. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (640–642, 653–657). Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **45**, 1901, (1001–1005). [0050]. 2404

Wittelshöfer. Die Verwendung des Spiritus zu Licht- und Kraftzwecken. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (22–30). [0910].

Witz, Rudolph. v. Hantzsch, A[rthur].
Wördehoff, Math. Einige Bemerkungen über Gummi arabicum. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (91-92).
[6500 M 3120].

Wohl, A[Ifred], und Oesterlin, C. Ueberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1139–1148). [1310–1320–1930].

Wohlwill, Emil. Ueber die angeblich ausgeführte Verwandlung von Phosphor in Arsen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), 8, (1900), 1901, (XLI). [0140].

Wolff, Charles L. v. Wislicenus, Wilhelm.

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157 – 160). [1330 6000 6300].

Ueber das Vorkommen von Methylalkohol in den vergohrenen Säften verschiedener Früchte und in einigen natürlichen Branntweinen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (391 – 394). [1210 Q 1884 R 1820 M 3100].

Ueber die Löslichkeit einiger Metalloxyde in Natrium- beziehungsweise Ammoniumsalicylat, sowie über die Darstellung des Natrium-Kupfersalicylates. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (459 – 462). [6300 1330 Q 9125].

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (1-22). [1310 1910 1930 1940].

Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22–26). [1310 1910]. 2413

Condensationsproducte der Tetronsäure. [Erste Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (145–173). [1310]. 2414

und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (151–165). [1310—1910].

Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff. Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165– 173). [1310 1510 1910]. 2416 Wolff, L[udwig] K[arl]. v. Smits, A[ndreas].

Wolfs, H. v. Behrend, P.

Woodman, A. G., and Cayvan, I. L. The Determination of Phosphates in Potable Waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (96–107). [6300 6500].

Wolpert, E. v. Busch, Max.

Woringer, Benedict. Ueber die Rotationsdispersion der Aepfelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (336–357). [7300 C 4040]. 2418

Ein neues Laboratoriumsbarometer mit automatischer Nulleinstellung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38,** 1901, (326–330). [0910 F 0230 C 0060].

Ein Schwimmerdoppelventil als einfaches Hülfsmittel im Laboratorium, um Quecksilber zu heben. Ann. Physik, Berlin, (4. Folge), **6**, 1901, (211–213). [0910 C 0060]. 2420

Wragg, Ernest. v. Ruhemann, Siegfried.

Wrampelmeyer, E. Bemerkungen zur Halphen'schen Reaktion auf Baumwollsamenöl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (25–26). [6500 M 3120].

See also Beythien, Adolf.

Wright, Hamilton. The Action of Ether and Chloroform on the Cerebral and Spinal Neurons of Dogs. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (362–365). [8000].

Wright, R. v. Farr, E. H.

Wróblewski, A[ugustyn]. O wpływie fosforanów na działanie fermentacyjne soku wyciśnietego z drożdży i o kwasach fosforowych sprzężonych, oraz kilka uwag o znaczeniu, jakie posiada kwas fosforowy w przyrodzie ożwionej. [Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure; sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée.] Wszechświat, Warszawa, 20, 1901. (252-254). [0570 8010 8020]. -2423

— O soku wyciśniętym z drożdży. [Sur le suc pressé de la levure.] Kraków, Rozpr. Akad. B., **41**, 1901, (65–148). [8010 8020]. 2424

— Notatka dopełniająca o soku wyciśniętym z drożdży. III. (Eine

ergänzende Notiz über den Hefepressaft. III.) Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (94–95). [8010 8020]. 2425

Wróblewski, A[ugustyn]. Ueber eine Methode der Krystallisation von Substanzen aus ihren Lösungen ohne Krustenbildung auf der Flüssigkeitsoberfläche. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (84–86). [0930 G 240]. 2426

— Ueber Dialyse in einigen Flüssigkeiten, in welchen das Pergament nicht aufquillt, aber das Gummi. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (222–223). [5500 Q 1085].

Wynne, W. P[almer]. The chlorination of toluene. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (116). [1130]. 2428

Wyrouboff, G. Recherches sur les solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (105–130). [7150]. 2429

Yates, J. v. Gilbody, A. W., and Perkin, W. H., jun.

York, H. J. v. Pond, F. J.

Young, George, and Eyre, William. Oxidation of Benzalthiosemicarbazone. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (54–60). [1630—1940]. 2430

and Oates, William Henry.
Contribution to the Chemistry of the
Triazoles. I-Methyl-5-hydroxytriazoles.
London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (659–
668), [Full paper]; Proc. Chem. Soc. **17**, 1901, (86) [Abstract]. [1630 1930
1940].

Young, S[tewart] W[oodford]. Studies on Solutions of Tin Salts. I. Electrical Conductivity of Solutions of Stannous Chloride and Hydrochloric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (21–36). [0720 7000]. 2432

Stannous Salts. II [and III]. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (119–147, 450–460). [0720]. 2433

An Electrically Heated and Electrically Controlled Thermostat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (327–330). [0910 C 1010]. 2434

Zaleski, J. v. Nencki, Marcell.

Zaleski, W. Beiträge zur Kenntniss der Eiweissbildung in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (331-339). [4020 M 3120]. 2435

Załoziecki, Roman. Przyczynek do teoryi destylacyi zapomacą pary. [Contribution à la théorie de la distillation

à l'aide de la vapeur.] Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (11-16). [5500 7150]. 2436

Zawidzki, [Jan]. Powstanie i rozwój wydziału chemicznego Politechniki Ryskiej. [Origine et développement de la Faculté de Chimie à l'École Polytechnique de Riga.] Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (80-92). [0010]. 2437

Przyczynek do znajomości kwasu β-rezorcylowego. [Contribution à la connaissance de l'acide β-résorcylique.] Chem. pols., Warszawa, **I**, 1901, (254–258). [1330]. 2438

Zega, A., und Knez-Milojković, Dobr. Die Wassernuss (Trapa natans L.). ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (45). [6500 M 5400 3120 Q 1875]. 2439

Zehrlant, Heribert. Ueber die Elektrolyse von Phenol bei Gegenwart von Halogen-Wassetstoffsäuren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (501–505). [7250 2440

Zeitschel, Otto. v. Hesse, Albert.

Zellner, Heiurich. Ueber Yohimbin. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (58). [3010 Q 9130 M 5400]. 2441

Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (100). [5010 6000]. 2442

Ztg, Berlin, **46**, 1901, (501). [6500 Q 9190].

Zengelis, C. Zur Theorie der chemischen Katalyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (198–199). [7050 Q1235]. 2444

Zielstorff, W. v. Fruwirth, Carl.

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (253-257). [1230-1530]. 2445

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (183–187). [1230 1530]. 2446

Znatowicz, Br[onisław]. Działanie azotynu srebra (AgNO₂) na pochodne chlorowcowe ciał aromatycznych. [Sur la réaction entre AgNO₂ et les dérivés chlorés de la série aromatique.] Kraków, 1901, (2 + 7). 25:5 cm. [5500].

Zollna, Hugo. Neuer Hitzesammler. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (61). [0910]. 2448

Neuer Hitzesammler. C'hemZtg, Cöthen, **25**, 1901, **(69**). [0910]. 2449

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110-145). [1350 5010 M 3120 7600].

Zschimmer, E. Bürettenschluss für feinere Titrationen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (10–11). [0910]. 2451

Zur Analyse der italienischen rohen Borsäure. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (44–45, 67–68). [6300 0160].

Zucker, Alfred. Beitrag zur Entstehungserklärung des Randschleiers bei Gelatinetrockenplatten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (45). [7350]. 2453

Zulkowski, Karl. Zur Erhärtungstheorie der hydraulischen Bindemittel. (hem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (290–296, 317–321, 345–348, 369–374, 420–423, 445–449). [0100 B 3600]. 2454

Zwardemaaker, H. Ueber die specifische Riechkraft von Lösungen synthetisch bereiteter chemischer Körper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (277–278). [7000 Q 3430]. 2455

SUBJECT CATALOGUE.

0000 PHILOSOPHY.

Mahrburg, Adam. Classification des sciences. Dans: Michalski, Stan., et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{de} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (XV-XLII).

Vogt, J. G. Entstehen und Vergehen der Welt als kosmischer Kreisprozess. Auf Grund des pyknotischen Substanzbegriffes. 2. ungearb. u. erweiterte Aud. Leipzig (E. Wiest Nachf.), 1901, (VIII+1005). 26 cm. 12 M. [C 0000 L 0000].

0010 HISTORY. BIOGRAPHY.

Abegg, R[ichard]. François Marie Raoult.† Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (374–375).

geboren 10. Mai 1830, gestorben 1. April 1901. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (697–698).

Armstrong, H. E. Frankland Memorial Lecture. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (193–196) [Abstract]. [0040].

Atkinson, Edmund. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (888–889).

Becker, H. Carl Moldenhauer †. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (482).

Belch, [vielm. Belck], Waldemar. Dr. Karl Hoepfner †. Elektroch. Zs., Berlin, 7, 1901, (250–252).

Belck, Waldemar. Dr. Karl Hoepfner †. Zs. Electroch., Halle, 7, 1901, (415–417).

Chem., Berlin, **14**, 1901, (46–48).

———— Karl Hoepfner †. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (17–19). [C 0010].

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Beitrag zur wissenschaftlichen Lebensbeschreibung von G. J. Mulder. Historischkritische Betrachtung seines Werkes: "Die Chemie der Ackererde" (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Acad. Wet., 1e Sect., VII, 1901, No. 7, (1–33). Berthelot. Sur les métaux égyptiens: Présence du platine parmi les caractères d'une inscription hiéroglyphique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (729-732). [0610].

Sur les métaux égyptiens; étude sur un étui métallique et ses inscriptions. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (5–32).

— Nouvelles recherches sur les alliages d'or et d'argent et diverses autres matières provenant des tombeaux égyptiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1282–1286).

Bielecki, Jan. Aperçu du développement de la Chimie au XIX siècle (Polish). Wszechświat, Warszawa, **20**, 1901, (33–39, 54–60). [0040].

Conroy, John. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (889–890).

Debus, Heinrich. Erinnerungen an Robert Wilhelm Bunsen und seine wissenschaftlichen Leistungen. Für Studirende der Naturwissenschaften insbesondere der Chemie. Cassel (Th. G. Fisher und Co.), 1901, (VI + 164, mit Taf.). 22 cm. 2 M.

Frankland. Memorial Lecture. Armstrong, H. E. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (193–196) [Abstract]. [0040].

Kauffmann, Hugo. Die Errungenschaften der Chemie im neunzehnten Jahrhundert. Vortrag [in: An der Wende des Jahrhunderts, Esslingen, 1901], (125–149).

Lauth, Charles. Notice sur la vie et les travaux d'Aug. Scheurer-Kestner. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (43–79). [0030].

Lawes, John Bennet. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (890-897).

Lippmann, Edmund O. von. Dr. Paul Degener †. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1386–1387).

Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation im Jahre 1900. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (237–239). **Lippmann**, Edmund O. von. Chemische Kenntnisse vor tausend Jahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (640-647).

Macadam, Stevenson. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (897–898).

McMurtrie, W[illia]m. The Condition, Prospects, and Future Educational Demands of the Chemical Industries. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (71–89). [0040].

Meyer, Richard. Die chemische Industrie im 19. Jahrhundert. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (1–3, 19–22, 29–32, 44–47, 53–55).

Miers, H. A. Rammelsberg Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1–43, with pl.).

Obalski, T. Le laboratoire de Lavoisier. Nature, Paris, **29**, (1^r semest.), 1901, (218-222, av. fig.).

Ostwald, [Wilhelm]. Rede am Grabe Bunsens. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (687-688).

Bunsen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (608-618).

Pettenkofer, Max von, The Work of. [Obituary Notice]. J. Hygiene, London, 1, 1901, (289-294, with pl.).

Pettenkofer, Max von †. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (181–182). [Q 0010].

Rammelsberg. Memorial Lecture. Miers, H. A. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1–43, with pl.).

Söderbaum, H[enrik] G[ustaf]. History of Chemistry in Sweden (Swedish), v. Sundbärg, G. Sveriges land och folk, 1901, (427–431, with pl.).

Sudhoff, Karl. Theophrast von Hohenheim und die Lehre von den drei Principien. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (327–328). [Q 1010].

Utz, F. Fortschritte der praktischen Nahrungsmittelchemie im Jahre 1900. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (241–243, 254-258). [Q 1800].

Weissleder, Edmund †. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (205–206).

Zawidzki, [Jan]. Origine et développement de la Faculté de Chimie à l'Ecole Polytechnique de Riga (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (80–92). 0020 PERIODICALS. REPORTS
OF INSTITUTIONS, SOCIETIES,
CONGRESSES, etc.

Alnarp, State Chemical Station. Annual Report for 1900 by Mats Weibull (Swedish). Malmöhus Hush.-Sällsk. Kvartalsskrift, **1901**, (58–74).

Halmstad, State Chemical Station. Annual Report for 1900 by Emil Lyttkens (Swedish). Hallands Hush.-Sällsk. Handl., **1901**, (54–63).

Herzfeld, A. Jahresbericht des Vereinslaboratoriums [des Vereins der Deutschen Zuckerindustrie]. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (1097–1098).

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp, hrsg. von G. Bodländer.

Für **1893.** Heft 8. (Schluss des Jahrganges.) Braunschweig (Vieweg & Sohn), 1901, (LXXXVIII, 2241–2607). 23 cm. 15 M.

Dasselbe. Für **1896.** Heft 6, 7. Ebenda, 1901, (1601-2240). 23 cm. Je 10 M.

Dasselbe. Für **1897.** Heft 1-7. Ebenda, 1901, (1-2240 + I-LXXIV). 23 cm. Je 10 M. [0030].

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochennie und Gewerbestatistik für das Jahr 1900. Jg 46, (N. F., Jg 31), bearbeitet von Ferdinand Fischer. (Jg 1–25 von R. v. Wagner.) Abt. 1: Unorganischer Theil. Abt. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1901, (XIX +604, XXVI +629). 23 cm. Je 14 M. [0030].

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie. Hrsg. von Richard Meyer. Jg 10, 1900. Braunschweig (Fr. Vieweg u. Sohn), 1901, (XII+565). 14 M. [0030].

0030 GENERAL TREATISES, TEXT BOOKS, DICTIONARIES, BIBLIOGRAPHIES. TABLES.

Borchers, W. Die Elektrochemie und ihre weitere Interessensphäre auf der Weltausstellung in Paris 1900. Vermehrte und verbesserte Ausgabe des in der "Zeitschrift für Elektrochemie"

erschienenen Berichtes. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (107, mit 1 Taf.). 30 cm. 2,40 M. [7250 C 6200].

Congdon, Ernest A. Laboratory Instructions in General Chemistry. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (110). 22·5 cm. [0900].

Forch, Carl. Zur Kritik der Zahlen der Tabellen von Landolt und Börnstein. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (683–684). [C 0030].

Friedlaender, P. Fortschritte der Theerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Th. 5. 1897–1900. Berlin (J. Springer), 1901, (VI+1000). 28 cm. 40 M. [5020].

Hjelt, Edv[ard], and Aschan, Ossian. Text Book of Organic Chemistry, 2^d ed. (Swedish). Helsingfors, 1900–1901, (V + 905). 23 cm.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1900. Jg 46, (N. F., Jg 31), bearbeitet von Ferdinand Fischer. (Jg 1—25 von R. v. Wagner.) Abt. 1: Unorganischer Theil. Abt. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1901, (XIX+604, XXVI+629). 23 cm. Je 14 M. [0020].

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp, hrsg. von G. Bodländer.

Für **1893**. Heft 8. (Schluss des Jahrganges.) Braunschweig (Vieweg & Sohn), 1901, (LXXXVIII, 2241–2607). 23 cm. 15 M.

Dasselbe. Für **1896**. Heft 6, 7. Ebenda, 1901, (1601–2240). 23 cm. Je 10 M.

Dasselbe. Für **1897.** Heft 1-7. Ebenda, 1901, (1-2240+I-LXXIV). 23 cm .Je 10 M. [0020].

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie. Hrsg. von Richard Meyer. Jg 10, 1900. Braunschweig (Fr. Vieweg u. Sohn), 1£01, (XII+565). 14 M. [0020].

Koppe's Anfangsgründe der Physik mit Einschluss der Chemie und mathematischen Geographie. 25. Aufl. 21. Aufl. der Ausgabe A., bearb. v. A. Husmann. Essen (G. D. Baedeker) 1901, (VIII + 587, mit 1 Kart.). 24 cm. Geb. 6 M. [B 0030 C 0030 E 0030 J 0030].

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Kramsztyk}, \text{Stanisław.} & \text{Introduction} \\ \text{aux} & \text{sciences} & \text{naturelles.} & \text{Dans:} \\ \text{Michalski, St. et Heflich, Al., Guide pour} \\ \text{les autodidactes.} & \text{(Polish).} & 2^{\text{de}} \text{ éd.,} \\ 1^{\text{re}} & \text{partie, Warszawa, 1901, (28-47).} \\ \text{[0050].} \end{array}$

Lauth, Charles. Notice sur la vie et les travaux d'Aug. Scheurer-Kestner. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (43–79). [0010].

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (Nr. 35) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1900 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckering., Berlin, **26**, 1901, (139–141, 182–183, 213–215, 249–253). [1800 Q 1885 M 3120].

Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333–1336, 1365–1368, 1397–1401). [1800–6500–Q 1885–M 3120].

Marchlewski, Leon. Chimie, dans: Michalski, St. et Heffich, Al. Guide pour les autodidactes, 2-de édition, I-re partie. (Polish). Warszawa, 1901, (83-126). [0050].

Mellmann, P[aul]. Chemie des täglichen wirtschaftlichen Lebens. Leipzig (L. Huberti), 1901, (X+162). 22 cm. Geb. 2,75 M. [Q 0030].

Michalski, Stanisław, et Heflich, Aleksander. Guide pour les autodidactes, 2de éd., 1re partie, Sciences mathématiques et naturelles. (Polish). Par MM. Wł. Biegański, W. Biernacki, O.Bujwid, S. Dickstein, J. Eismond, E. Flatau, S. Kramsztyk, N. Kostanecki, L. Krzywicki, A. Kuczyński, J. Lewinski, A. Mahrburg, L. Marchlewski, J. Morozewicz, Wł. Natanson, J. Nusbaum, J. Peszke, W. Świątecki, et E. Strumpf. Editeurs Stanisław Michalski et Aleksander Heflich. Warszawa, 1901, (XLII+728). 23 cm. [0050].

Remsen, Ira. An Introduction to the Study of Chemistry. 6th ed. New York, (Holt), 1901, (XXIV + 456). 19 cm.

Chemistry. A College Text-book of Chemistry. London, (Macmillan), 1901, (XX + 689). 20 cm. 8s. 6d.

Roscoe-Schorlemmer's ausführliches Lehrbuch der Chemie von. Jul. Wilh. Brühl. Bd. 8. Die Kohlenwasserstoffe und ihre Derivate oder Organische Chemie. Th. 6. bearb. mit Edvard Hjelt und Ossian Aschan. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XXXIX + 1045). 23 cm. M. 22. [1000].

Whitney, W. R., and Ober, J. E. The Precipitation of Colloids by Electrolytes (containing Index to the Literature of Colloids). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (842–863). [7200].

0040 ADDRESSES. LECTURES.

Armstrong, H. E. Frankland Memorial Lecture. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (193–196) [Abstract]. [0010].

Bandrowski, Ernest. La Chimie de l'air. Dans: Conférences sur l'air. (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (1-17). [0100].

Bielecki, Jan. Aperçu du développement de la Chimie au XIX siècle (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (33-39, 54-60). [0010].

Dewar, James. Bakerian Lecture.— The Nadir of Temperature and Allied Problems. 1. Physical Properties of Liquid and Solid Hydrogen. 2. Separation of Free Hydrogen and other Gases from Air. 3. Electric Resistance Thermometry at the Boiling Point of Hydrogen. 4. Experiments on the Liquefaction of Helium at the Melting Point of Hydrogen. 5. Pyroelectricity, Phosphorescence, etc. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0010 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air. (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (18-33). [0130 0370 0530 0430 0850].

McMurtrie, William]. The Condition, Prospects, and Future Educational Demands of the Chemical Industries. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (71–89). [0010].

(71-89). [0010]. **Miers**, H. A. Rammelsberg Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1-43, with pl.).

Société Copernic des Naturalistes polonais. Conférences sur l'air, organisées par la Section de Cracovie de la Société Copernic des Naturalistes Polonais, au mois de Mars 1900. (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (6 + 132). 24 cm. [C, F, H, J, L, Q, R 0040].

Villjean, E, Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (97-103). [0580 0880].

0050 PEDAGOGY.

Buckendahl, A. Lehrbuch für den Unterricht in der anorganischen Chemie. 3. verb. Aufl. Gotha (F. A. Perthes), 1901, (VI+218). 21 cm. 2,40 M.

Deventer, Ch. M. van. Einige Bemerkungen zu Ostwald's Grundlinien der anorganischen Chemie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (216–218). [0100].

Foerster, F. Nochmals die Stellung der Elektrochemie im Unterricht der technischen Hochschulen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (461–464).

Kramsztyk, Stanisław. Introduction aux sciences naturelles. Dans: Michalski, St. et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{cc} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (28–47). [0030].

Mahrburg, Adam. Classification des sciences. Dans: Michalski, Stan. et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{de} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (XV-XLII). [0000].

Marchlewski, Leon. Chimie, dans: Michalski, St. et Heflich, Al. Guide pour les autodidactes. 2-de édition. I-re partie. (Polish). Warszawa, 1901, (83–126). [0030].

Michalski, Stanisław, et Heflich, Aleksander. Guide pour les autodidactes, 2re éd., 1re partie. Sciences mathématiques et naturelles. (Polish). Par. MM. Wł. Biegański, W. Biernacki, O. Bujwid, S. Dickstein, J. Eismond, E. Flatau, S. Kramsztyk, N. Kostanecki, L. Krzywicki, A. Kucyński, J. Lewiński, A. Mahrburg, L. Marchlewski, J. Morozewicz. Wł. Natanson, J. Nusbaum, J. Peszke, W. Swiątecki, et E. Strumpf. Editeurs MM. Stanisław Michalski et Aleksander Heflich. Warszawa, 1901, (XLII+728). 23 cm. [0030].

Ohmann, O. Lehrgang der chemischen Untersuchung des Wassers (als

zweites Capitel der Verbrennungserscheinungen). Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (1–13). [0360].

Rosenfeld, Maximilian. Explosionsversuche. Explosion eines aus Leuchtgas und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (162–164). [7200].

Schmidt, Julius. Chemisches Praktikum. Tl 1. Ausgewählte Kapitel aus der anorganischen Chemie. Breslau (F. Hirt), 1901, (96). 23 cm. 1,60 M.

Schweitzer, A. Ein neuer Vorlesungsversuch zur Demonstration des osmotischen Druckes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (222-224). [7150].

Scriba, F. Das Trocknen der Gase. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (34). [0930].

Leuchtgasexplosionen. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14,** 1901, (224–225). [7200].

Volckmar, E. Kurzes Lehrbuch der Chemie zunächst für den Unterricht an höheren Lehranstalten. 2. Aufl. Cassel (Th. G. Fisher und Co.), 1901, (XIV + 292 + VIII). 23 cm. 3 M.

Waeber, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie. 13. Aufl. Leipzig (F. Hirt und S.), 1901, (76). 22 cm. 0,80 M.

Lehrbuch für den Unterricht in der Chemie mit Berücksichtigung der Mineralogie und chemischen Technologie. Leipzig (F. Hirt und S.), 1901, (275). 23 cm. Geb. 2,50 M. [G-0050].

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393–399). [0100-7000].

Witt, Otto N. Ueber die Ausbildung der Chemiker für die Technik. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (640–642, 653–657). Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **45**, 1901, (1001–1005).

— Ueber die Ausbildung der Chemiker für die Technik. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (633–640).

0060 INSTITUTIONS, COLLECTIONS, ECONOMICS.

Dennstedt, [M.]. Einrichtungen des neuen chen.ischen Staatslaboratoriums

[zu Hamburg]. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLII-XLIV). [0900].

Fischer, Emil, und Guth, Max. Der Neubau des ersten chemischen Instituts der Universität, Berlin. Berlin, 1901, (V + 76, mit 12 Taf.). 34 cm.

Thiele, Hermann, und Eckardt, Moritz. Ueber quecksilbergedichtete Hähne. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), **6**, 1901, (428-431). [C 0060].

0070 NOMENCLATURE.

Sudborough, J. J. Nomenclature of the acid esters of unsymmetrical dicarboxylic acids. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (43–44).

Wenge, W. Einige Bemerkungen über die Nomenklatur anorganischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (64).

CHEMISTRY (SPECIFIC) OF THE ELEMENTS.

0100 GENERAL.

Delauney. Les poids atomiques des corps simples [et leur progression géométrique]. Nature, Paris, **29**, (1^r semest.), 1901, (410). [7000].

Deventer, Ch. M. van. Einige Bemerkungen zu Ostwald's Grundlinien der anorganischen Chemie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (216–218). [0050].

Oppenheimer, Carl. Grundriss der anorganischen Chemie.
2. Aufl. Leipzig, (G. Thieme), 1901, (VIII + 156).
18 cm. Geb. 3,50 M.

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393–399). [7000–0050].

Zulkowski, Karl. Zur Erhärtungstheorie der hydraulischen Bindemittel. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (290–296, 317–321, 345–348, 369–374, 420–423, 445–449). [B 3600].

ATR.

Bandrowski, Ernest. La Chimie de l'air. Dans: Conférences sur l'air. (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (1-17). [0040]. 166

Dewar, James. . . Separation of Hydrogen and other Gases from Air. . . London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Liveing, S. D., and Dewar, James. On the Spectrum of the more Volatile Gases of Atmospheric Air which are not Condensed at the Temperature of Liquid Hydrogen. . . London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (467-474).

Ramsay, William, and Travers, Morris W. Arg m and its Companions. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329– 333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47–89, with 3 pl.) [Full paper].

GASES.

Gautier, Armand. Produits gazeux dégagés par la chaleur de quelques roches ignées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (58-64).

Produits gazeux dégagés par la chaleur des roches ignées. Action de l'eau sur les sels ferreux. Origines des gaz volcaniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (402–413).

Sur l'existence d'azotures, argonures, arséniures et iodures dans les roches cristalliniennes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (932-938).

Les gaz combustibles de l'air, et particulièrement l'hydrogène atmosphérique. Ann. chim. phys., Faris, (série 7), **22**, 1901, (5–110). [036)].

Travers, Morris W. The Experimental Study of Gases. With an Introductory Preface by William Ramsay. London (Macmillan), 1901, (xiii + 323). 23 cm. 10s.

NEW ELEMENTS.

Baskerville, Charles. On the existence of a New Element Associated with 11 crium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (761-774).

Demarçay, Eug. Sur un nouvel élément, l'europium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1484–1486).

METALS.

André, G. Observations sur les sels la siques renfermant plusieurs oxydes n étalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 1.2, 1901, (1563). Berthelot. Essais divers avec les métaux et l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (303-305).

Observations sur la dissolution des métaux solides dans le mercure et plus généralement dans les autres métaux fondus. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (320–322). [0380].

Sur l'altération lente des alliages métalliques contenant du cuivre, au contact simultané de l'air et des chlorures alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (457-460). [0290].

Boudouard, O. Action réductrice du charbon sur les composés métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (282-287). [0210].

Cartaud, G. Structure cellulaire de quelques métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1327-1329).

Cohen, E[rnst]. [Ueber die gleichzeitige Einwirkung des Meereswassers und der atmosphärischen Luft auf Kupfer, Messing, Zinn, Aluminiumbronze und Nickel]. (Holländisch), 's Gravenhage, De Ingenieur, Weekblad, 16, 1901, (178–187). [C 6220].

Grothe, R. M. Die chemische Färbung der Metalle. (Fortsetzung.) Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (5–6, 15, 25, 35–36, 46, 54, 65, 74–75, 85, 96, 107, 126). [0900].

Hamilton, Lewis, P., and Smith, Edgar F. Alloys Made in the Electric Furnace. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (151–155). [7200].

Leidié, E. Nouvelle méthode de séparation des métaux rares qui accompagnent le platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (9-15).

générale de séparation des métaux de la mine de platine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (18-23). [0610].

Maey, E. Das spezifische Volum als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (292–306). [7100].

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1560-1563).

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (786-793). [0380].

Malméjac. Action de l'alcool à 95° sur les métaux mis en contact avec lui. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (169–171).

Recoura, A. Action d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1414-1416). [0290].

Sabatier, Paul. Action d'un oxyde ou d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux: sels basiques mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1538-1540).

Scheid, Karl. Die Metalle. Leipzig, (B. G. Teubner), 1901, (VI + 154). 18 cm. Geb. 1.25 M. (Aus Natur und Geisteswelt, Bd. 29.) [G 18 J 27 Q 9115].

Schnabel, Carl. Handbuch der Metallhüttenkunde. 2 Aufl. Bd 1. Kupfer—Blei—Silber—Gold. Berlin (J. Springer), 1901, (XIV+1186). 24 cm. 28 M. [G-18].

Vallée, C. Sur l'action des acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (677-678).

Action de quelques acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (393–394).

RARE EARTHS.

Herzfeld, J., und Korn, Otto. Chemie der seltenen Erden. Berlin (J. Springer), 1901, (IX + 207). 22 cm. 5 M. [6000 G 50].

Urbain, G., et Urbain, E. Sur l'isolement de l'yttria, de l'ytterbine et de la nouvelle erbine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (136-138).

0110 (Ag) ARGENTUM (SILVER).

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Silver] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1253–1255) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0150 0260 0290 0320 0540 0610].

Berthelot. Sur les origines de la combinaison chimique. Union de l'argent avec l'oxygène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (289–300). [0550].

Sur les origines de la combinaison chimique: Etats allotropiques de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (234–241).

Hydrogène et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (305–307). [0360].

Oxyde de carbone et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (300–303).

Etude sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (241-243).

Etudes sur la combinaison de l'argent avec le mercure. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (317–320). [0380].

Sur les relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (732–734). [7250].

Colson, Albert. Sur certaines conditions de réversibilité. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467–469). [0380 7200].

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Chlor auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (21–23). [7350].

Fulweiler, W. H., and Smith, Edgar F. The Precipitation and Separation of Silver in the Electrolytic Way. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (582–585). [0930].

Göttig, Christian. Ueber Fortschritte auf dem Gebiete der Reductionsversilberung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (672–673).

Grimm, Curt. Beiträge zur Kenntnis der physikalischen Eigenschaften von Silberspiegeln. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (448–478). [C 3840 5660]. **Liesegang**, R. E. Ueber die verschiedene Farbe des Silbers in den Photographien. Natur u. Offenb., Münster, **7**, 1901, (442–443). [7350].

Ag Br Silver Bromide

Ag I Silver Iodide.

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (1018–1023). [7150-7250 C 6200].

Ag Cl Silver Chloride.

Berthelot. Observations relatives à . . . la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1273). [0360].

Jouniaux. Sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène et réaction inverse. Equilibres véritables. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1270–1272). [0360].

Ag 0 Silver Oxide Ag_2O .

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749–755). [0550 0360].

Berthelot. Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (897-904).

Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'exyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (52-62). [0360].

Silver Salts.

[Dissociation of silver carbonate]. **Colson**, Albert. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467–469). [0380 7200].

Mulder, E[duard]. Ueber das peroxyschwefelsaure und das peroxy-essigsaure Silber. (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1e Sect., 7, 1901, No. 2, (1–44).

— Ueber das peroxy-essigsaure Silber und weiter über das peroxyschwefelsaure Silber (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1e Sect., 7, 1901, No. 6, (1–48).

Sodeau, William H. The Decomposition of . . . Silver Chlorate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (251–253).

0120 (Al) ALUMINIUM.

Bamberger, M. Aluminium as means of heating. [Norw. transl.] Bergen, Naturen, **25**, 1901, (87–96). [0100 0930].

Berthelot. Sur la chaleur de combustion vive de l'aluminium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (479-482). [7200].

Boudouard. Alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1325–1327). [0460].

Duboin, A. Sur les propriétés réductrices du magnésium et de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (826–828). [0460].

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1112–1115). [0840].

Combinaisons de l'aluminium et du molybdène. [Al₄Mo AlMo Al₇Mo]-Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1322–1325). [0480].

Parmentier, F. Alumine contenue dans les eaux minérales. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1332-1333). [6500].

Schweitzer, A. Ueber den Einfluss von Aluminium-Beimengungen auf die magnetischen Eigenschaften des Gusseisens. Elektrot. Zs., Berlin, 22, 1901, (363). [0120 C 5440 5450].

Van Aubel, Edm. Sur la densité des alliages. [Al Sb]. Paris, C.-R. Acadsci., 132, 1901, (1266–1267). [0680].

$\begin{array}{ccc} \textbf{AlCl} & \textbf{Aluminium} & \textbf{Chloride} \\ & & \text{AlCl}_3. \end{array}$

Baud, E. Etude thermique des chlorures d'aluminium ammoniacaux. Paris, (L-R. Acad. sei., 132, 1901, (553–556). [7200].

— Dissociation et étude thermique du composé Al²Cl⁶18ΛzH³ Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, **(690–692)**. [7200].

Sur les combinaisons du gaz ammoniac avec le chlorure d'aluminium. [Al²Cl⁶2NH³ Al²Cl⁶12NH³ Al²Cl⁶12NH³ Al² Cl⁶8NH³]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (133-136). Gustavson, G. Ueber die Darstellung von Chlor-, Brom- und Jodaluminium. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (110–112).

Alo Alumina Al₂O₃.

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. The Reduction of Alumina by Calcium Carbide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (970–971).

Aluminium Salts.

Aluminium silicate and Aluminium sulphate.

Bronn, J. Die Fabrikation der Thonerde und der schwefelsauren Thonerde. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (844–854, 868-877). [G-60-J-27].

MgAl₂O₄.

Dufau, Em. Aluminate de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (669-670). [0460].

0130 (Ar) ARGON.

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans: Conférences sur l'air (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (18–33). [0370-0530-0430-0850-0040].

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Separation of argon from air]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (389-398). [0430 0850 7300].

Ramsay, William, and Travers, Morris W. Argon and its Companions. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329–333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47–89, with 3 pl.) [Full paper].

Schultze, Hugo. Die innere Reibung von Argon und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (140–165, mit 1 Taf.). [B 2540].

0140 (As) ARSENIC.

Avery, S., and Beans, H. T. A Rapid Method for the Determination of Arsenious Oxide in Paris Green. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (485-486). [6200].

Barthe, L., et Péry, R. Sur l'élimination et la recherche toxicologique de l'acide cacodylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (209-214). [8040]. Białobrzeski, M. Sur la transmutation du phosphore en arsenic (Polish). Czasop. Tow. Apt. Lwów, **31**, 1901, (4-7). [0570].

Ducru, O. Nouvelles méthodes de dosage de l'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (235–239). [6200].

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimon. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (41). [6100-0680].

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0570 0680].

Rohmer, Martin. Scheidung des Arsens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (33-38). [6200 G 12].

Tarible. Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (204-207).

Wohlwill, Emil. Ueber die angeblich ausgeführte Verwandlung von Phosphor in Arsen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLI).

Stock, Alfred. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949–956). [0160].

BBr₃AsH₃.

Stock, Alfred. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949-956). [0160].

As 0 Oxides of Arsenic As_4O_6 and As_2O_5 .

Avery, S[amuel], and Beans, H. T. Soluble Arsenious Oxide in Paris Green. Preliminary Report. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (111-117). [6300].

[Arsenious oxide, Rate of solution of.]

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0270–7050–7150].

Arseniates.

Ducru, O. Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (160–238). [0260 0540 6200].

 $CaAsO_4(C_3H_7O_2)$.

Pagel. Sur le glycéroarséniate de chaux. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (449-452).

As S Sulphides of Arsenic.

Pelabon, H. Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (774–777). [7200 0360].

Arsenide of Tungsten.

WAs2; W2AsCl9.

Defacqz, Ed. Sur un arséniure et un chloroarséniure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (138–140).

0150 (Au) AURUM (GOLD).

Ackermann, Eugen. Die Gold-Industrie an der Grenze des Staates Para im nördlichen Brasilien. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (25–26). [G 18].

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Gold] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1253-1255) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0260 0290 0320 0540 0610].

Bredig, G., und Reinders, W. Anorganische Fermente. III. Die Goldkatalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (323–341). [8020 Q 1235].

Gladstone, J. H. [Composition of] the Gold used by the Ancient Egyptians. Chem. News, London, 83, 1901, (13).

Holborn, L[udwig], und Day, A. Ueber den Schmelzpunkt des Goldes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 4, 1901, (99-103). [C 1810].

Lengfeld, Felix. On Gold Halides. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (324-332).

0160 (B) BORON.

Michaelis, A[ug.]. Ueber aromatische Borverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (19–43, mit Taf.). [2000].

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26-40). [1330 2000].

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20-25). [1130 2000].

BBr Boron Bromide BBr3.

[Preparation].

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330–2000].

Stock, Alfred. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949–956). [0140].

Tarible. Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. Sci., 132, 1901, (204–207).

PCl³2BBr³: PCl⁵2BBr³.

Tarible. Sur les combinaisons du bromure de bore avec les chlorures de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (83-85).

PoL2BBr3.

Tarible. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (204-207).

BH Boron Hydrides.

Ramsay, W[illiam], and Hatfield, H. S. Preliminary note on hydrides of boron. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (152-154).

BO Boron Oxide B₂O₃.

Skirrow, F. W. Ueber die Flüchtigkeit der Borsäure mit Wasserdämpfen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (84–90). [7150 C 1920].

Zschimmer, E. Zur Analyse der italienischen rohen Borsäure. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (44–45, 67–68). [6300].

Hillringhaus, F. Ueber Borsäurephenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [1230]. B2O3, 3MgO.

Ouvrard, L[éon]. Sur les borates de magnésie et des métaux alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (257-259).

BS Boron Sulphide B₂S₃. B₂S₃H₂S. [Metathioboric Acid.]

Stock, Alfred, und Poppenberg, Otto. Ueber die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (399-403).

0170 (Ba) BARIUM.

Bacl Barium Chloride

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and Influence of the Concentration on their Values in . . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0420 7250].

Ba H Barium hydride.

Güntz. Sur l'hydrure de baryum. Paris, C.-R. Acad. Sci., **132**, 1901, (963–966).

Ba O Barium Oxide.

Heinz, Rudolf. Aus der Fabrikation von Baryumoxyd und Baryumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **35**, 1901, (199–200).

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and Influence of the Concentration on their Values in . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0420 7250].

Barium Salts.

Berthelot, M. [Barium Phosphates]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1277–1281). [6300 0570 0220].

Dobbin, Leonard. The Solubility of Barium Sulphate in Solution of Sodimm Thiosulphate. I.ondon, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (218–219).

Kassner, G[eorg], und Keller, H. Ueber mangansaures und manganigsaures Baryum. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (473–490). [0470].

0190 (Bi) BISMUTH.

Everdingen Jr., E[woud] van. The Hall-effect and the increase of resistance of bismuth in the magnetic field at very low temperatures. II. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (177-195) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (181-199) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 58, [1901?], (1-29) (English). [C 5670 5660].

On the Hall-effect and the resistance of crystals of bismuth within and without the magnetic field. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (316–321; 407–421, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (277–281, 448–462, with 1 pl.) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. **61**, [1901?], (1–23, with 1 pl.) (English). [C 5660 5670 G 340].

Ueber eine Erklärung der Widerstandszunahme im Magnetfelde und verwandter Erscheinungen in Wismuth. Leiden, Comm. Physic. Lab., No. **63**, (1–14). [C 5660 5670].

Hall-Effekt, Widerstand und Widerstandszunahme in Wismutkrystallen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (585–586). [C 5670 5660 G 340 350].

Lownds, Louis. Ueber das thermomagnetische und thermoelektrische Verhalten des krystallinischen Wismuts. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6,** 1901, (146–162). [7250 G 340 350 C 5710].

Ei Br Bismuth Bromide

Bodroux, F. Action du brome en présence du bromure d'aluminium sur le carvacrol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (818). [1230].

$\begin{array}{ll} \text{Bi Cl} & \text{Bismuth} & \text{Chloride} \\ & \text{BiCl}_3. \end{array}$

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1630—1930—0680].

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416–420). [1930–1640].

Bio Bismuth Oxide Bi₂O₅.

Thibault, Paul. Sur l'oxyde de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (155–157).

Bismuth salts.

Allan, F. B. The Basic Nitrates of Bismuth. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (307–315).

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van, and Rutten, G[erardus] M[arie]. [On the composition of the basic nitrates of Bismuth.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (196-200) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (66-71) (Dutch). [7000].

Bodman, Gösta. On Isomorphism between Salts of Bismuth and some of the rare Earths (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Bih., 26, II, 1901, No. 3, (28). [G 510].

Jamieson, G. S. Caesium Bismuth Nitrate, 2CsNO₃, Bi(NO₂)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277). [0280].

Thibault, Paul. Sur un nouveau salicylate de bismuth cristallisé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (794–796). [1330].

BiS Bismuth Sulphide.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (78-80).

Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149–153). [0360–0660].

0200 (Br) BROMINE.

Marshall, E. M. Note on the Preparation of Hydrobronic Acid. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (151-152).

0210 (C) CARBON.

Berthelot. Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32–39). [0290—1220].

Bone, William A., and Jerdan, David S. The Direct Union of Carbon and Hydrogen. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042-1063) [Full paper];

Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (162-163) [Abstract]. [0360 1120 1110].

Boudouard, O. Les phénomènes de combustion dans les foyers industriels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (833-840). [7200].

Action réductrice du charbon sur les composés métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (282–287). [0100].

Fitzgerald, Francis A. J. Graphite produced by the Acheson Process. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (443-445).

Gomberg, M. On Trivalent Carbon. (Third Paper). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (496-502).

On Trivalent Carbon. (Reply to J. F. Norris). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (317–335).

Norris, James F. On the Non-Existence of Trivalent Carbon. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (117-122).

Shimer, Porter W. A Special Crucible for Carbon Combustions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (227–229). [0910].

Verneuil, A. Produits secondaires formés dans l'action de l'acide sul-furique sur le charbon de bois. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1340-1343). [1330].

Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (684-687). [1330].

CN Cyanogen C_2N_2

Kunz-Krause, H[ermann]. Ueber das Vorkommen und den Nachweis von freiem Cyan im Leuchtgas. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (651-655). [6500].

CNH Hydrocyanic Acid v. 1310

CNOH Cyanic Acid v. 1310 CNSH Thiocyanic Acid v. 1310.

CNS Cyanogen sulphide.

Goldberg, A. Kanarin und Pseudoschwefelcyan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (41-48). [5020 1950].

CO Carbon Oxides.

Collie, J. Norman. On the Decomposition of Carbon Dioxide when submitted to Electric Discharge at Low Pressures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1063–1069) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (168–169) [Abstract].

Kramers, J. Soll der Wassergasbetrieb continuirlich oder discontinuirlich sein? Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (667-672). [7200].

COS Carbon oxysulphide.

Hempel, Walther. Ueber Kohlenoxysulfid. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (865–868).

O220 (Ca) CALCIUM.

Herzfeld, A[lexander]. Atomgewichts-Bestimmung des Calciums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (559–560). [7100].

Ca O Calcium Oxide.

Guthrie, A. The Solubility of Lime in Water at Different Temperatures. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (223-224).

Jouve, Ad. Sur un échantillon de chaux cristallisée. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1117–1118).

Sur un échantillon de chaux cristallisée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (710–711).

Calcium salts.

Borate.

Nicholson, H. [Action of nascent carbon dioxide on calcium borate]. Chem. News, London, 84, 1901, (164).

Carbonate.

Cohen, E[rnst], and Raken, H[erman]. The solubility of calcium carbonate in sea-water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (63-66) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (28-31) (Dutch). 17150 J 451.

Lüdecke, [Otto]. Eine neue Modifikation des kohlensauren Kalkes. Zs. Natw., Stuttgart, 74, 1901, (125-126). [& 50].

Chlorate.

Sodeau, William H. The Decomposition of . . . Calcium Chlorate . . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (247–251).

Phosphates.

Berthelot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1277-1281). [6300 0570 0170].

Dumont, J. Sur l'absorption du phosphate monocalcique par la terre arable et l'humus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (435–438).

Pahl, C[arl] N[iclas]. New researches on Pyrophosphates of . . . Calcium . . . (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., 58, 1901, (161–180).

Bleaching powder.

Ditz, Hugo. Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (3–14, 25–31, 49–57, 105–111).

Tiesenholt, W. v. Ueber die Einwirkung von unterchloriger Säure auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (30-40). [0250].

0230 (Cd) CADMUM.

Byl, Hendrik Coenraad. The cadmium amalgams and their electromotive force (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (56, with pl.). 23 cm. [7000 C 2480 5610].

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. [On the solidification of] cadmium amalgams [and their electromotive force.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (1–5) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (3–6) (Dutch). [7000 C 2480 5610].

Wind, C[ornelis] H[arm]. On [two-phased equilibria and on retardations as the causes of] the irregularities of the Cadmium standard cell. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (595–601) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (565–572) (Dutch). [C 2480 5610].

Cd O Cadmium Oxide. Cadmium Salts.

Baskerville, Charles. Some Hydrochlorated Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (894–897). [D 0380].

Holsboer, H[endrik] B[ernard]. [Ordinary and theoretical heat of solution of CdSO₄, ⁸ ₃H₂O in the neighbourhood of the minimum of solubility of the salt.] Amsterdam, Proc. Sci. K.

Akad. Wet., **3**, 1901, (467–469) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (399–401) (Dutch). [7200 C 1910].

0250 (Cl) CHLORINE.

Graebe, C. Ueber Darstellung von Chlor aus Natriumchlorat und über Gewinnung von Phosphortrichlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (645–652). [0570].

Mayer, Adolf. Ueber das Chlorbedürfnis der Buchweizenpflanze. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (41-60, mit 1 Taf.). [M 3060 3120 5400].

Nichols, Henry W[indsor]. A New Test for Chlorine for Use with the Blowpipe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (315-317). [6100].

Noyes, William A., and Lyon, Albert C. The Reaction between Chlorine and Ammonia. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (460-463). [0490].

Cl H Hydrochloric Acid.

Erb, Walter. Ueber das Salzsäurebindungsvermögen einiger reiner Eiweisskörper. Zs. Biol., München, **41**, 1901, (309–330). [4000 Q 1140].

Mellor, J. W. On the Union of Hydrogen and Chlorine . . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (216-238).

ClO Chlorine oxides.

Foerster, F[riedr.]. Zur Kenntniss des Ueberganges der unterchlorigsauren Salze in chlorsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (141-166). [7050].

Michael, Arthur, and Conn, Wallace T. On the Behavior of Iodine and Bromine towards Chlorine Heptoxide and Perchloric Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (89-96).

Reychler, A. Recherches sur les oxydes de chlore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (659-665).

Le peroxyde de chlore comme stérilisateur des eaux alimentaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (665–669).

Tiesenholt, W. v. Ueber die Einwirkung von unterchloriger Säure auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (30–40). [0220].

Halogens.

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250-258). [1110 2000].

Stieglitz, Julius. On Positive and Negative Halogen Ions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (797–799).

Wells, H[orace] L. Generalizations on Double Halogen Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (389-408).

0260 (Co) COBALT,

Balachowsky, Dimitry. Séparation du cobalt et du nickel par la voie électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1492-1495). [0540].

Ditz, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894-897). [6100

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Action de divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (678-684). [1120 0540].

Co N Cobalt Nitride Co₄N₂.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. [Formation of cobalt nitride by the action of ammonia on cobalt at high temperatures.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1251) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0290 0320 0540 0610].

Co O Cobalt oxide.

 $(HgCl_2)_2(CoO)_6H_2O$ and $Hg(NO_5)_2CoO3H_2O$.

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1273–1275). [0380 0290 0540 0880].

Cobalt salts.

Arseniates. [Co₃(AsO₄)₂8H₂O; Co₃(AsO₄)₂NH₃7H₂O; Co₃(AsO₄₋₂(NH₃)₂6H₂O;Co₃(AsO₄)₂(NH₃)₃ 5H₂O].

Ducru, O. Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (160–238). [0140 0540 6200].

Co Si Cobalt Silicide.

Lebeau, Paul. Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (556–558). [0710].

0270 (Cr) CHROMIUM.

Férée, J. Le chrome électrolytique. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **25**, 1901, (617–618).

Neumann, B[ernhard]. Ueber Elektrolytchrom. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (656-661). [7250].

Ostwald, W. Berichtigung. [Betrifft den Erscheinungstermin seiner Arbeit über periodische Erscheinungen am Chrom.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (448–449).

Cr B Chromium boride.

Tucker, S. A., and Moody, H. R. [Chromium boride]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129). [0890 0840 0480].

Cr Cl Chromium chlorides.

Chromic chloride, soluble and insoluble.

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0140 7050 7150].

Cr N Chromium nitride

Férée, J. Sur l'azoture de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (618). [0490].

Cr O Chromium oxides.

Cazeneuve, P. Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (758-761). [1630-5020].

Emploi de la diphényl-carbazide pour la recherche de l'acide chromique dans le coton teint au jaune de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (761–762). [1630].

Férée, J. Un nouvel oxyde de chrome CrO. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (619-620).

Férée, J. Un nouvel hydrate de sesquioxyde de chrome (\$\frac{1}{2}O^3\$, H\$^2O\$. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (620-622).

0280 (**C**s) CÆSIUM.

Wells, H[orace] L. On the Purification of Caesium Material. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (265–268).

 $\begin{array}{c} \mathrm{CsBr}\;;\;\;\mathrm{CsI}\;;\;\;\mathrm{CsF}\;;\;\;\mathrm{CsHF_2}\;;\;\;\mathrm{Cr^2O^7Cs^2}\;;\\ \mathrm{Cs_2CrO_4}. \end{array}$

Chabrié, C. Sur quelques composés du cæsium. Paris, C.-R. Acad. Sci., 132, 1901, (678-681).

Cs O Cæsium Oxide. Cæsium Salts.

Jamieson, G. S. Caesium Bismuth Nitrate, 2CsNO₃. Bi(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277). [0190].

Wells, H[orace] L., and Beardsley, H. P. Caesium Double Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (275–277).

On Caesium Periodate and Iodate Periodate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (278–281). [0390].

0290 (**Cu**) COPPER.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Copper] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1252-1253) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0320 0540 0610].

Berthelot. Sur l'altération lente des alliages métalliques contenant du cuivre, au contact simultané de l'air et des chlorures alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (457–460). [0100].

Biddle, H. C. The Reduction of Copper by Solutions of Ferrous Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (377-382). [G 12].

F(riis), J. P. The pyritic smelting of copper-ore. (Norw. transl.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (189–190, 214–217). [0100].

Heycock, C. T., and Neville, F. H. On the Results of Chilling Copper-Tin Alloys. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (171-178, with 2 pl.). [0720].

Lewis, Ernest A. The Effect of Small Amounts of Arsenic on Copper. Chem. News, London, **83**, 1901, (3-4).

Schertel, Arnulf. Kupferreiche Ausscheidung im Bleiraffinirofen. Jahrb. Bergw., Freiberg, 1900, [1901], (59-60). [G-12].

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579-582). [0930 0380].

Cu Cl Copper Chlorides.

Chevastelon, R. Des réactions de l'acétylène avec le chlorure cuivreux dissous dans une solution neutre de chlorure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1489-1492). [1120].

 Cu_2Cl_2 ,CO, H_2O .

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32-39). [0210 1220].

Cu I Copper Iodides.

spring, W[althère]. Sur la densité [et le volume moléculaire] de l'iodure cuivreux. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (79–80).

Cu O Copper Oxide.

Drawe, Paul. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (586–587). [6500].

Mayer, Otto, und Marckwald, E. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (733-734). [6500].

Miklosich, D. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., **14**, 1901, (753). [6500].

Rauter, Gustav. Kupferoxyd für die Glasfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (753–754). [6500].

Compounds of CuO with sulphates of Zu. Cd. Mn. Co. Ni. and Cu.

of Zn, Cd, Mn, Co, Ni, and Cu. **Recoura**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1414–1416). [0100].

(CuO)3CuClo4H2O.

Berthelot, M. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 7), 22, 1901, (457-460). [0100].

 $CuCl_2(CuO)_34H_2O$, $HgBr_2CuO3H_2O$, and $Hg(NO_3)_2CuO4H_2O$.

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273–1275). [0380 0260 0540 0880].

Copper Salts.

Berthelot. Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32-39). [0210 1220].

Recoura, A. Action d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1414-1416). [0100].

Antimoniate.

Delacroix, A. E. Antimoniates de cuivre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (289-290). [0680].

Carbonate.

Gröger, Max. Ueber die Alkalikupfercarbonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (429-432).

7CuCO₃, Cu(OH)₂, 2K₂CO₃ 16H₂O and CuCO₃, Na₂CO₃, 3H₂O. **Gröger,** Max. Ueber die Alkalikup-

Gröger, Max. Ueber die Alkalikupfercarbonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (429–432).

Sulphate.

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zine Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (418–428). [0880 7100].

Hopkins, Arthur John. The Crystallization of Copper Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (413-419).

Cu S Copper Sulphide.

Morgan, Leonard P., and Smith, Edgar F. Experiments on Chalcopyrite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (107–109). [0320 G32 50].

0310 (F) FLUORINE.

Burk, W. E. Quantitative Determination of Fluorine in Fluorides easily decomposable by Sulphuric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (825-829). [6200].

Moissan, H., et Lebeau, P. Sur un nouveau composé, le fluorure de sulfuryle SO^2F^2 . Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (374–381).

0320 (Fe) FERRUM (IRON).

a History and Origin.

Beck, Ludwig. Die Geschichte des Eisens in technischer und kulturgeschichtlicher Beziehung. Abt. 5. Das 19. Jahrhundert von 1860 an bis zum Schluss. Lief. 1. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg & S.), 1901, (1-176, 177-352). 25 cm. Je 5 M.

β Physical Properties.

Fabry, Ch., et Perot, A. Longueurs d'onde de quelques raies du fer. Paris, C. R. Acad. sei., **132**, 1901, (1264–1266). [7300].

Heathcote, Henry L. Vorläufiger Bericht über Passivierung, Passivität und Aktivierung des Eisens. Zs. Physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (368–373). [7250 C 6230].

Schweitzer, A. Ueber den Einfluss von Aluminium-Beimengungen auf die magnetischen Eigenschaften des Gusseisens. Elektrot. Zs., Berlin, **22**, 1901, (363). [0120 C 5440 5450].

γ Manufacture.

Schlüter, A. Versuche zur Klärung der Frage, ob eine gusseiserne Kugel in geschmolzenem Eisen schwimmt. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 45, 1901, (635–636). [C 1820].

Vogel, Otto. Schwimmt eine gusseiserne Kugel auf geschmolzenem Eisen, und warum? Berlin, Z. Ver. D. Ing., 45, 1901, (634-635). [C 1820].

ε Interactions.

Conroy, James T. The Rate of Dissolution of Iron in Hydrochloric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (316–320).

Kaufmann, A. Ueber den kathodischen Angriff des Eisens in Ammonnitratlösung und über ein neues Eisenoxyduloxyd. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (733-741). [7250].

ζ Compounds.

Hoffmann, P. Ueber den Eisengehalt des Hühnereies, sowie Versuche über Anreicherung des Eisens im Ei nach Fütterung mit Hämogallol und Ferrohämol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (450 – 459). [6500 Q1840 9140 9115 N 5815].

Suzuki, Umetarō. On the Chemical State of Iron in Plants (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (9-26).

———... Organic Iron Compounds in Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (260–266). [M 3120].

Analysis.

Auchy, George. Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817–820). [0710 6200].

Determination of Sulphur in Wrought Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (147–151). [6200].

Blair, Andrew Alexander. The Chemical Analysis of Iron. 4th ed. Philadelphia and London, (Lippincott), 1901, (XI + 319). 22.8 cm. [6200].

McKenna, A. G. Analyse von Wolframund Chromstahl. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828–829). [6200].

Noyes, William A[lbert], and Helmer, L. Leslie. The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675–679). [0660-6200].

Fe Cl Iron Chlorides.

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481–485). [7000-0930].

A Spectrophotometric Study of the Hydrolysis of Dilute Ferric Chloride Solutions. Ithaca, N. Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (151– 176). [0930 C 3010].

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. [Formation of iron nitride by the action of ammonia on iron at high temperatures.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1248-1250) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0540 0610].

Fowler, Gilbert John. Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (285–299).

and Hartog, Philip Joseph. The Heat of Formation and Constitution of Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (299-301).

Fe O Iron Oxides.

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Les accumulations ferrugineuses dans et sous les tourbières. Gisement, composition, formation. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), **4**, 1901, (19–91), avec carte géolog.). [H 95 d.l. G 12].

Férée, J. Nouveau mode de préparation de l'oxyde ferreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (615-617).

Iron Salts.

Causse, H. Sur la présence de l'oxysulfocarbonate de fer dans l'eau du Rhône. Paris, Bul. soc., chim., (sér. 3), **25**, 1901, (220-227). [1310-6500].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [6200 0210].

Gautier, Armand. Production de Phydrogène dans les roches ignées. Action de la vapeur d'eau sur les sels ferreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (189-194).

Haber, F[ritz]. Ueber die Ferritlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (724–726).

Pick, W. Ueber die elektrochemische Bildung eisensaurer Alkalisalze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (713–724). [0930].

Schaer, Ed[uard]. Ueber physikalische und chemische Veränderungen der Eisenoxydsalze in ihren Lösungen. Arch. Pharm., Berlin. 239, 1901, (257-283). [7050].

Beobachtungsreihen über Veränderung physikal.-chem. Eigenschaften von verschiedenen Ferrisalzen bei Verdünnung mit Wasser oder mit Alkohol, sowie bei Erwärmung, bei Zusatz chem. Reagentien und bei Gegenwart von Halbidsalzen. (Fortsetzung.) [Färbung.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (340–353). [7050 C 3860].

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (609 610). [6200 0210].

Fe Si Iron Silicides.

FeSi; FeSi; FeSi.

Lebeau, P. Sur les constituants des ferrosiliciums industriels. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (681-683). [0710]. **Lebeau**, P. Sur les silicitres de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (534-538). [0710].

FeS Iron Sulphide.

Morgan, Leonard P., and Smith, Edgar F. Experiments on Chalcopyrite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (107-109). [0290 G 32 50].

0360 (**H**) HYDROGEN.

a Origin and Occurrence.

Gautier, Armand. Production de l'hydrogène dans les roches ignées. Action de la vapeur d'eau sur les sels ferreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (189–194).

Les gaz combustibles de l'air, et particulièrement l'hydrogène atmosphérique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (5–110). [0100].

Origines de l'hydrogène atmosphérique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (231-235).

Die Quellen des Wasserstoffs in der Atmosphäre (Berichtigung einer in dieser Arbeit gemachten analytischen Angabe in Bezug auf den Wasserstoff, welchen Säuren aus Graniten frei machen). ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (48).

Guillaume, Ch. Ed. L'hydrogène liquide et le coronium. Nature, Paris, **29**, (2° semest.), 1901, (374–375).

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Presence of hydrogen in the atmosphere.] London, Proc. R. Soc., **67**, 1901, (467-474).

B Physical Properties.

Dewar, James. The Boiling Point of Liquid Hydrogen, determined by Hydrogen and Helium Gas Thermometers. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (44-54).

[Latent heat, specific heat, surface tension and refractive index of liquid hydrogen, and the separation of hydrogen from air.] London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0010 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Détermination du point d'ébullition de l'hydrogène liquide au moyen de thermomètres à gaz hydrogène thélium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (417-432). [7200].

Kamerlingh Onnes, H[eike], and Boudin, M[aurice]. . . . Coefficient of pressure variation of pure hydrogen between 0° and 100°. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (299-316, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (224-241, with 1 pl.) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 60, [1901?] (1-30, with 1 pl.) (English). [C 1220].

Travers, Morris W. The Liquefaction of Hydrogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (411-423, with pl.).

Wasserstoffs. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (100–114). [C 1870].

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Palladium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (104–115). [7150 0590].

E Interactions.

Berthelot. Observations relatives à réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1273). [0110].

Hydrogène et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (305–307). [0110].

Bone, William A., and Jerdan, David S. The Direct Union of Carbon and Hydrogen. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162–163) [Abstract]. [0210 1120 1110].

Jouniaux. Sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène et réaction inverse. Equilibres véritables. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1270–1272). [0110].

Matignon, C., et Delépine, M. Composition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36-38).

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149–153). [0190 0660].

Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (78-80).

Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (777-785). [0660 7200].

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influeuce de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (774-777). [7200 0140].

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Hydrogénation des carbures incomplets en présence de divers métaux divisés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (671-678). [1120].

Determination.

Phillips, Francis C. On the Determination of Hydrogen in Gas Mixtures. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (354–356). [6400].

HO Hydrogen Oxides.

Ohmann, O. Lehrgang der chemischen Untersuchung des Wassers (als zweites Capitel der Verbrennungserscheinungen). Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (1-13). [0050].

Ramsay, William. Note on the Supposed Formation of an Oxide of Hydrogen higher than the Dioxide. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1324–1326) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (197) [Abstract].

Hydrogen Peroxide H₂O₂.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749-755). [0550 0110].

Berthelot, [M.]. Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (52-62). [0110].

Bredig, [G.]. Das Wasserstoffsuperoxyd als Säure (nach Versuchen von Herrn Calvert). [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (622-624). [7250].

Kastle, J. H., and Clarke, Mary F. On the Decomposition of Hydrogen Peroxide by Various Substances at High Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (518–526).

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0930 0380].

HS Hydrogen Sulphide H2S.

Skilling, W[illia]m T. The Dissociating Power of Hydrogen Sulphide. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**. 1901, (383-384).

Tutwiler, C. C. The Quantitative Estimation of Hydrogen Sulphide in Illuminating Gas. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (173–177). [6400].

0370 (He) HELIUM.

Dewar, James. . . . Experiments on the Liquefaction of Helium at the Melting Point of Hydrogen. . . . [Separation of helium from air]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360-366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (18–33). [0130 0530 0430 0850 0040].

Kohlschütter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uranmineralien. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (158–189). [0490 0810 G 12].

[Spectrum.] **Liveing**, G. D., et Dewar, [J.]. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (482-493). [0530 7300].

Ramsay, William, and Travers, W. Morris. [Isolation of helium from air, and its physical constants.] London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper].

Schultze, H. Ueber die innere Reibung von Helium und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (302-314). [7150 B 2540].

0380 (**H**g) HYDRARGYRUM (MERCURY).

B Physical Properties.

Hector, Douglas. . . . Vapour-density of Mercury. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **33**, 1901, (382).

Huff, W. B. Spektren des Quecksilbers. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (347–348). [C 3030].

γ Preparation.

Weiskopf, Alois. Das Quecksilber und seine Gewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (429-437, 465-469). [G 18 J 27].

¿ Compounds.

Billmann, Einar. Contributions to the Chemistry of the organic Compounds of Mercury (Danish). Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), **10**, 1901, (95–147).

Thomas, V. Sur la chimie du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1118-1121). [1120].

Amalgams.

Berthelot. Etude sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (241-243).

Etudes sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (317-320). [0110].

Crotogino. Ueber Alkylammonium-Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (648–649). [5500 1600].

Fay, Henry, and North, Edward, 2nd. On the Nature of Lead Amalgams. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (216-231). [0580].

Analysis.

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579-582). [0930 0290].

Hg I Mercury Iodides.

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. The behaviour of mixtures of mercuric iodide and silver iodide [liquid solution, solid solution, and double iodide]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (84–86) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (6–8) (Dutch). [7000].

Hg₅Sh₄I₄. **Granger**, Albert. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1115–1116). [0680].

Iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (623-625). [0680 0390].

Hg O Mercury oxides.

Lumière, A., Lumière, L., et Perrin, F. Action de l'oxyde de mercure sur

quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (635–637). [1230 1330 2000].

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1273-1275). [0260 0290 0540 0880].

Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (786-793). [0100].

Reduction of HgO by CO. **Colson,** Albert. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467-469). [0110 7200].

Mercury salts.

Baskerville, Charles. Some Hydrochlorated Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (894–897). [0230].

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0930 0360].

 $\begin{array}{l} Hg(NO_3)_2MnO3H_2O\;; \quad CdCl_2CdO7H_2O\;; \\ Hg(NO_3)_2CdO3H_2O\;; \quad HgCl_2(PbO)_22H_2O\;; \\ and \ Hg(NO_3)_2HgOH_2O. \end{array}$

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1560–1563).

NHg₂NO₂, NHg₂Cl, NHg₂Br.

Rây, P. C. Dimercuri-ammonium [nitrite, chloride and bromide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (96).

Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (250-256).

0390 (**I**) IODINE.

Bourcet, P. Origines de l'iode de l'organisme. Cycle biologique de ce métalloïde. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1364-1366). [8040].

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (831–833). [1230].

Granger, Albert. Iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (623–625). [0380 0680].

Stassano, [Henri], et Bourcet, P[aul]. Sur la présence et la localisation de l'iode dans les leucocytes du sang normal. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1587–1589).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Art der Bindung des Jodes im tierischen und pflanzlichen Organismus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901. (275-276). [8030 L 4900 Q 7933 M 3120].

IO Iodine Oxides. Iodic Acid HIO3.

Scott, Alexander, and Arbuckle, William. The Preparation of Iodic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (302–303) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2) [Abstract].

Periodic Acid.

Wells, H[orace] L. On Caesium Periodate and Iodate Periodate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (278–281). [0280].

(Na₃IO₅)₄5H₂O.

Müller, Erich. Die elektrolytische Darstellung der überjodsauren Alkalien. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (509–516). [7250].

0400 (**In**) INDIUM.

Chabrié, C., et Rengade, E. Contribution à l'étude de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (472–474).

Contribution à l'étude de l'indium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (566-572).

Benoist, L[ouis]. Méthode de détermination des poids atomiques fondée sur les lois de transparence de la matière pour les rayons X; poids atomique de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (772-774). [7100].

0410 (Ir) IRIDIUM.

Leidié, et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (840-842). [0610-6200].

0420 (K) KALIUM (POTASSIUM).

Hartley, W[m.] N., und Ramage, Hugh. Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (799-804). [7200-6500 G-12 C-3030].

KCl Potassium Chloride.

Volney, C. W. On the Decomposition of the Chlorides of the Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820-824). [0490 0500].

KI Potassium Iodide.

Dawson, H. M. [Potassium triiodide and its] Dissociation in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (238–247).

KO Potassium Oxide.

Foerster, F. Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647-652). [0930 7250].

Rümpler, A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585-589, 625-630). [6500 0710 G 12 M 3120].

Potassium salts.

Coupin, Henri. Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à l'action utile des sels de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1582-1584). [8030].

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and Influence of the Concentration on their Values in . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [01707250].

Chlorate.

Sodeau, William H. . . . The Supposed Mechanical Facilitation of the Decomposition of Potassium Chlorate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (939–943) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (149–150) [Abstract].

Nitrate.

KNO_3 . $TINO_3$.

Eyk, C[ornelis] van. Sur la formation et les métamorphoses des cristaux mixtes de nitrate de potassium et de nitrate de thallium. Haarlem, Arch. néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (118–154). [7000].

Nitrilosulphate.

$N(SO_3K)_32H_2O$.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Potassium nitrilosulphate.] London,

J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093–1099)
[Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164)
[Abstract]. [0490 0500].

Imidosulphite.

NH(SO₂K)₂.

Divers, Edward, and Ogawa, Masataka. [Potassium imidosulphite.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1099–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (163–164) [Abstract]. [0490].

Perselenate.

Dennis, L. M., and Brown, O. W. Potassium Perselenate. Preliminary Note. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (358-359).

Soap.

Groot, C. de. [Eine Vorschrift zur Darstellung der überfetten Kaliseife.] (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, No. 1.

KS Potassium Sulphide.

Potassium thiosulphate.

Potbin, Leonard. The Interaction of Potassium Permanganate and . . . [Potassium] Thiosulphate in Neutral Solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (212–218).

0430 (Kr) KRYPTON.

Dewar, James. [Separation of krypton from air.] London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0530 0850 0040].

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Separation of krypton from air, and its spectrum.] London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (389-398). [0130 0850 7300].

Ramsay, William, and Travers, Morris W. [Isolation of krypton from air, and its physical constants.] London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper].

0440 (La) LANTHANUM.

Brauner, Bohuslav, and Pavlíček, F. On the atomic weight of lanthanum and on the error of the "sulphate method"

for the determination of the "equivalent" of the rare earths. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (63-64). [7100].

0450 (**Li**) LITHIUM.

LiClNH₃; LiCl2NH₃; LiCl3NH₃; LiCl4NH₃; LiBrNH₃; LiBr2NH₃; LiBr3NH₃; LiBr4NH₃.

Bonnefoi, abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'anmoniac et les amines. Ann. chim. phys., (sér. 7), 23, 1901, (317–378). Thèse de doctorat. Montpellier, 1901. [1600 1610 1630 7200].

0460 (Mg) MAGNESIUM.

Boudouard. Alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1325–1327). [0120].

Duboin, A. Propriétés réductrices du magnésium et de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (826-828). [0120].

Mg N Magnesium Nitride.

Eidmann, W., und Moeser, L. Ueber die Bildung von Magnesiumnitrid durch Erhitzen von Magnesium an der Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (390–393).

Mg 0 Magnesium Oxide. Magnesium Salts.

Dufau, Em. Aluminate de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (669-670). [0120].

Pahl, C[arl] N[iclas]. New researches on Pyrophosphates of . . . Magnesium (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (161–180).

0470 (Mn) MANGANESE.

Bolling, Randolph. Modified Williams Method for Manganese. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (493–496). [6200].

Mn 0 Manganese Oxides.

Manganates and Permanganates.

 $BaMnO_3H_2O$.

Kassner, G[eorg], und Keller, H. Ueber mangansaures und manganigsaures Baryum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (473–490). [0170].

Manganese Salts.

Richards, Theodore William, and Fraprie, Frank Roy. The Solubility of Manganous Sulphate. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **36**, 1901, (509-514). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (75-79).

0480 (Mo) MOLYBDENUM.

Guichard, Marcel. Recherches sur les oxydes, les sulfures et les iodures de molybdène. Ann. chim. phys., Paris. (sér. 7), 23, 1901, (498-575).

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du molybdène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1322–1325). [0120].

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Determination of Molybdenum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (669–671). [6200].

Mo B Molybdenum Boride.

Tucker, S. A., and Moody, H. R. [Molybdenum boride.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129). [0890 0270 0840].

MoCl Molybdenum Chloride.

Guichard, Marcel. Action de l'eau sur le pentachlorure de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (188-191).

Mo O Molybdenum Oxides.

Klason, Peter. Ueber Molyhdämblau Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (21-24).

——— Ueber Molybdänblau. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (158–160).

 $\begin{array}{ccc} Mo_2O_5 \; ; & MoO(OH)_3 \; ; & MoOCl_3 \; ; & \mathrm{and} \\ & MoOCl_32NH_4Cl. & : \end{array}$

Ueber ein neues Oxyd des Molybdänsemipentoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (148–153).

— Ueber ein neues Oxyd von Molybdän, Molybdänsemipentoxyd. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901. (5-12). Molybdic Acid and its ammonium salts.

Klason, Peter. Beiträge zur Kenntniss der Molybdänsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (153–158).

Beiträge zur Kenntnis der Molybdänsäure. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (13–20).

Mo₂O₅2SO₃.

Bailhache, G. Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (341-344).

Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (475–478). [0660].

MoO24MoO3.

Guichard, Marcel. Sur l'oxyde bleu de molybdene. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (181-188).

 $(NH_3)_5MoO_2SO_3(MoO_3)_7SH_2O$ and $(NH_3)_3MoO_2SO_3(MoO_3)_710H_2O$.

Péchard, E. Sur la réduction de l'acide molybdosulfurique par l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (628-630).

0490 (N) NITROGEN.

Hemsalech, G. A. Sur le spectre de bandes de l'azote dans l'étincelle oscillante. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1040-1043).

Kauffmann, Hugo, und Hell, Bernhard. Ueber das Verhalten des Stickstoffs gegen Teslaströme. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (476–478). [C 6840 6610].

Kohlschutter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uranmineralien. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (158-189). [0370 0810 G 12].

Scott, Alexander. . . . Atomic Weight of Nitrogen. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (147–155).

Wendeler, P. Der Stickstoff der Rübensäfte im Laufe ihrer Verarbeitung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1368-1369). [1820 Q 1100 M 3120].

N Cr Nitride of Chromium

Férée, J. Azoture de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (618). [0270].

NH Ammonia NH3.

184

Folin, Otto. Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Ammoniaks im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (515–517). [6500 Q 8340].

Litterscheid, F. M. Ueber die Ammoniakverbindungen des Kupferrhodanids und Kupferrhodanürs. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (336–340). [0210 1310].

Noyes, William A., and Lyon, Albert C. The Reaction between Chlorine and Ammonia. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (460-463). [0250].

Pfeiffer, P. Die Wernersche Theorie der Constitution der Metallammoniake. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (366-368, 379-380).

Al₂Cl₆2NH₃; Al₂Cl₆8NH₃; Al₂Cl₆10NH₃; and Al₂Cl₆12NH₃.

Baud, E. Sur les combinaisons du gaz ammoniac avec le chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (133-136).

Ammonium Salts.

Ammonium Bromide.

Scott, Alexander. Ammonium Bromide . . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (147-155).

Ammonium Chloride.

Volney, C. W. On the Decomposition of the Chlorides of the Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820-824). [0420 0500].

Ammonium Imidosulphite.

 $NH(SO_2NH_4)_2$.

Divers, Edward, and Ogawa, Masataka. [Ammonium imidosulphite]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1099–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (163–164) [Abstract]. [0420].

Ammonium Nitrilosulphate. N(SO₃NH₄)₂2H₂O.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Ammonium nitrilosulphate]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (164) [Abstract]. [0420 0500].

Ammonium Nitrite.

Wegscheider, Rud. Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (543–545). [7050].

NO Nitrogen Oxides.

Frankland, Percy Faraday, and Farmer, Robert Crosbie. Liquid Nitrogen Peroxide as a Solvent. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201) [Abstract]. [7100 7250].

Nitrous Acid HNO2.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die salpetrige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (755–762). [1230].

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (831–842, 847–855). [7250–6300].

Bewad, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (94–110). [1110 1610].

Nitric Acid HNO3.

Cazeneuve, P., et Défournel, H. Sur la recherche et le dosage des azotates dans les eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639–640), [6100–6300].

Guttmann, Oscar. The early Manufacture of . . . Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (5-7).

Veley, V. H., and Manley, J. J. Some Physical Properties [densities and contractions and refractive indices] of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86–119) [Full paper]; 68, 1901, (128–129) (Abstract). [7100 7300].

Volney, C. H. The Manufacture of Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (544-546).

Wells, H[orace] L., and Metzger, J. F. On the Acid Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (271-275).

Withers, W. A., and Fraps, G. S. The Rate of Nitrification of Some Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (318-326).

N Th Nitride of Thorium.

Matignon, C., et Delépine, M. Composition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36–38).

Imidosulphites.

Divers, Edward, and Ogawa, Masataka. Ammonium . . . [potassium, and barium ammonium] Imidosulphites. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1099–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (163–164) [Abstract]. [0420].

Nitrilosulphates.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Ammonium, potassium and sodium] Nitrilosulphates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164) [Abstract]. [0420 0500].

0500 (Na) NATRIUM (SODIUM).

Leybold, E. Nachfolger. Apparat zum Nachweis der Verschiedenheit der specifischen Wärmen verschiedener Metalle nach Prof. Schoentjes in Gent. Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (32– 33). [7200 C 1610 0500].

Parsons, Charles Lathrop. The Use of Metallic Sodium in Blowpipe Analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (159–161). [6000].

Na Cl Sodium Chloride.

Volney, C. W. On the Decomposition of the Chlorides of the Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820–824). [0420 0490].

Na 0 Sodium Oxides.

Forcrand (de). Sur quelques propriétés du bioxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (131–133).

Jaubert, George F. Sur quelques propriétés du peroxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (35–36).

Sur un nouveau mode de préparation des hydrates de peroxyde de sodium et leurs propriétés. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (86–88).

Sodium Salts.

Sodium Carbonate.

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Pro-

cesse. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7200 7250 C 1620].

Sodium Hypobromite NaOBr.

Nottebohm, Eduard. Ueber die Einwirkung von unterbromigsaurem Natron auf primäre Amine. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M. [1630].

Sodium Nitrate NaNO3.

Volney, C. W. On the Decomposition of Sodium Nitrate by Sulphuric Acid, II. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (489-492).

Sodium Nitrilosulphate.

 $N(SO_3Na)_35H_9O$.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Sodium nitrilosulphate]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164) [Abstract]. [0420 0490].

Sodium Phosphates.

Pahl, C[arl] N[iclas]. New researches on Pyrophosphates of Sodium . . . (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (161-180).

Sodium Sulphite.

[Sodie Sulphite, Action on Tribromdinitrobenzol and Tribromtrinitrobenzol]. **Jackson** and Earle. Baltimore, Md., Amer, Chem. J., **26**, 1901, (47-55). [1130 1230].

Sodium Stearate and Palmitate.

Handmann, R. Mikroskopisch-krystallinische Bildungen von stearin - und palmitinsaurem Natron. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (441). [G 240].

Na S Sodium Sulphide.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Remark about the constitution of the inorganic polysulphides]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (457–459) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (401–403) (Dutch). [1130].

Sodium Thiosulphate.

Dobbin, Leonard. The Interaction of Potassium Permanganate and . . . [Sodium] Thiosulphate in Neutral Solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (212-218).

0520 Nd NEODYMIUM. (DIDYMIUM).

Brauner, B[ohuslav]. Note on neodymium [and its oxides]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (66-67). [7100].

0530 (Ne) NEON.

Dewar, James. [Separation of neon from air]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans: Conférences sur l'air (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0430 0850 0040].

Ramsay, William, and Travers, Morris W. [Isolation of neon from air, and its physical constants]. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) [Abstraet]; Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper].

Spectrum.

Liveing, S. D., et Dewar, [J.]. Ann. chim. phys., Paris, (Sér. 7), **22**, 1901, (482–493). [0370 7300].

0540 Ni NICKEL.

Balachowsky, Dimitry. Séparation du cobalt et du nickel par la voie électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1492-1495). [0260].

Ditz, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894–897). [6100 0260].

Interactions.

Sabatier, Paul. Hydrogénations directes réalisées en présence du nickel réduit: préparation de l'hexahydrobenzine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (210-212).

et Senderens, J. B. Méthode générale de synthèse des naphtènes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568). [1140].

Action de divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (678-684). [1120 0260].

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [1130 1140 1150].

Ni O Nickel Oxide. Nickel salts.

 $\begin{array}{c} Ni_3(AsO_4)_28H_2O~;~Ni_3(AsO_4)_2NH_37H_2O~;\\ Ni_3(AsO_4)_2(NH_3)_26H_2O~;\\ and~Ni_3(AsO_4)_2(NH_3)_25H_2O~. \end{array}$

Ducru, O. Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (160–238). [0140–0260–6200].

$\mathrm{HgCl_2NiCl_2(NiO)_710H_2O}$, and $\mathrm{(Hg(NiO_3)_2)_2(NiO)_38H_2O}$.

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273–1275). [0380 0260 0290 0880].

Ni N Nickel Nitride. Ni3N.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. [Formation of nickel nitride by the action of ammonia on nickel at high temperatures]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1251–1252) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110–0150–0260–0290–0320–0610].

0550 (0) OXYGEN.

Berthelot. Sur les origines de la combinaison chimique. Union de l'argent avec l'oxygène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (289-300). [01101.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749–755). [0110–0360].

Michaelis, L. Sauerstoff, seine Darstellung und Verwendung. [Vortrag.] Zs. comprim. Gase, Weimar, 4, 1901, [45–152, 163–170, mit 2 Taf.). [Q 9115].

Pictet, Raoul. Der Sauerstoff und seine Bedeutung in der Industrie. Vortrag. Zs. komprim. Gase, Weimar, 5, 1901, (49-64).

Thiesen, M. Ueber die angebliche Anomalie des Sauerstoffs bei geringem Drucke. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (280–301). [7100 C 1450].

Ozone.

Ladenburg, A[lbert]. Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (631–635). [7100].

und Quasig, R. Quantitative Bestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1184–1188). [6200].

Otto, M. Notiz über die Molekulargewichtsbestimmung des Ozons mittels der Wage. (Kritik der Arbeit von Ladenburg, A.: "Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons," diese Berichte, 34, (631). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1118–1119). [7100].

0560 (0s) OSMIUM.

Carnot, Ad. Tellurures d'or et d'argent de la région de Kalgoorlie (Australie occidentale). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1298–1302). [0760].

Wintrebert, L. Sur quelques osmyloxalates. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (824–826).

0570 (P) PHOSPHORUS.

Bialobrzeski, M. Sur la transmutation du phosphore en arsenic (Polish). Czasop. Tow. Apt. Lwów, **31**, 1901, (4.7). [0140].

Fittica, F. Ueber die Zusammensetzung des amorphen Phosphors. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261).

Iwanoff, Leonid. Das Auftreten und Schwinden von Phosphorverbindungen in der Pflanze. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, **36**, 1901, (355–379). [8030 M 3120].

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0140 0680].

Lorenz, N. v. Phosphorsäurebestimmung in Dünger, Boden und Asche durch direkte Wägung des Ammonium-Phosphormolybdates. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (183–220). [6500].

P Cl Phosphorus Chlorides.

Graebe, C. Ueber Darstellung von Chlor aus Natriumchlorat und über Gewinnung von Phosphortrichlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (645-652). [0250].

PCl₃2BBr₃ and PCl₅2BBr₃.

Tarible. Sur les combinaisons du bromure de bore avec les chlorures de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (83-85).

PO Phosphorus Oxides.

Besson, A. Sur le préparation de l'oxyde phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1556–1557).

 P_4O .

Browning, K. C. Note on phosphorus suboxide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (243).

Burgess, Charles Hutchens, and Chapman, David Leonard. Non-existence of the so-called Suboxide of Phosphorus. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1235-1245) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (189) [Abstract].

Phosphoric Acid.

Berthelot. Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1277-1281). [6300 0170 0220].

Cavalier, J. Acidimétrie de l'acide phosphorique par la baryte. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1330–1331). [6300].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par l'eau de baryte. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (796–799). [6300].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par les alcalino-terreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (903-905). [6300].

Grimm. Vergleichende Versuche über die Düngewirkung neuer Phosphate. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (213–217). [M 3060].

Széll, Ladislaus von. Beiträge zur Vervollkommnung der schnellen Bestimmung der wasserlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (325–346). [6500].

Williams, C. B. Kilgore's Modification of the Volumetric Method of Estimating Phosphoric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (8-12). [6300].

Wróblewski, A[ugustyn]. Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure; sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252–254). [8010 8020].

PW Phosphide of Tungsten.

Defacqz, Ed. Sur un nouveau phosphure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (32-35).

0580 (**Pb**) PLUMBUM. (LEAD).

Fay, Henry, and North, Edward, 2nd. On the Nature of Lead Amalgams. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (216-231). [0380].

Ferrier, Olivier. Les empoisonnements saturnins de Vitré (Ille et Vilaine). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (407-412).

Livache, Ach. Substitution du blanc de zinc à la céruse dans la peinture à l'huile. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1230–1232). [0880].

Malméjac. Action des eaux de Sétif sur le plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (365-367).

Villejean, E. Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (97–103). [0040 0880].

Radio-active Lead.

Hofmann, Karl A., und Strauss, Eduard. Ueber das radioactive Blei. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (8–11). [C 4240].

Korn, A., und Strauss, E. Ueber die Einwirkung von Kathodenstrahlen auf radioactive Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (407–409). [C 4240].

und Strauss, Eduard. Ueber das radioactive Blei. (2. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (907–913). [C 4240].

Pb 0 Lead Oxides.

Liebig, jr., Max. Zur volumetrischen Bestimmung des Bleisuperoxydes in der Mennige. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828). [6200].

Lead Salts.

Thorpe, T. E., and Simmonds, Charles. Lead Silicates . . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (791–807) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (113–114) [Abstract]. [6500].

PbS4PbI₂; Pb₂Cl₂S.

Lenher, Victor. The Sulphohalides of Lead. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (680-682).

0590 (Pd) PALLADIUM.

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Palladium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (104-115). [7150 0360].

0600 (Pr) PRASEODYMIUM.

Brauner, B[ohuslav]. On the atomic weight of praseodymium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (65). [7100].

On praseodymium tetroxide and peroxide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (66).

0610 (Pt) PLATINUM.

a History.

[Platinum in an ancient Egyptian inscription.]

Berthelot. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (729-732). [0010].

γ Preparation.

Berthold, Adolf. Methode zur Verarbeitung von Platinrückständen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (621–622). [0930].

Leidié. Sur une nouvelle méthode générale de séparation des métaux de la mine de platine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (18–23). [0100].

ε Interactions.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Platinum] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1253–1255) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0320 0540].

Catalysis.

Bredig, G. Les actions diastasiques du platine colloïdal et d'autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (490-492). [3010].

Analogies entre les actions diastasiques du platine colloïdal et celles des diastases organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (576–578). [8010].

Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. (Antwort an Herrn W. Raudnitz). Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (122–124). [8020 Q 1235].

——— und Ikeda, K. Ueber anorganische Fermente. II. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1–68). [8020 Q 1235].

Ernst, Carl. Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (448-484). [7050].

Raudnitz, R. W. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [7050 8020 Q 1235].

Trillat, J. A. Oxydation des alcools primaires par l'action de contact. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1227-1229), [1210].

Analysis.

Leidié et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (840-842). [0410 6200].

Pt Cl Platinum Chloride

Mallet, J. W. On the Formation of Platinum Tetrachloride from Aqueous Hydrochloric Acid by Atmospheric Oxidation in Contact with Platinum Black. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (430).

Pt 0 Platinum Oxides. Platinum Salts.

 $PtC_2O_4(NO_2)_2Ba5H_2O;$ $Pt_2(C_2O_4)_2(NO_2)_4BaK_24H_2O.$

Vezes, M. Sur les sels complexes du platine (1V). Oxalonitrites alcalinoterreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (157-165).

0620 RADIUM.

Becquerel, Henri, et Curie, P. Action physiologique des rayons du radium. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1289-1291). [8050].

Curie, P., und Debierne, A. Ueber die durch Radiumsalze hervorgerufene induzierte Radio-Aktivität. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (500–501). [C 4240].

duzierte Radio-Aktivität und die durch das Radium aktivierten Gase. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (513–514). [C 4240 D 0620].

Miethe, A[dolf]. Ueber einen Apparat zur Erzeugung luftlinienfreier Spektra und über das Spektrum des Radiums. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (267–268). [C 3030].

Rutherford, E. Einfluss der Temperatur auf die "Emanationen" radioaktiver Substanzen. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (429–431). [0770 C 4240].

0650 (Ru) RUTHENIUM.

Howe, James Lewis. Contribution to the Study of Ruthenium, IV. The Chlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (775–788).

0660 (S) SULPHUR.

y Preparation.

Leonard, Norman. [Cause of the acidity of]. . . Sublimed Sulphur. London, Anal., 26, 1901, (319-320).

ε Interactions or Use.

Drewsen, Viggo. Sulphur or Pyrites. (Norw.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (18-21, 25-28). [0100].

Tanner, R. Sulphur or Pyrites for the manufacture of Sulphite-cellulose. (Norw.) Kristiania, Tekn. Ug., 19, 1901, (451-453).

Windisch, Karl. Ueber die Wirkungsweise, Untersuchung und Beschaffenheit des zur Bekämpfung des Oidiums dienenden Schwefels. Landw. Jahrb., Berlin, 30, 1901, (447–495). [6500 M 4350 7700].

Z Compounds.

[Compounds of sulphur with liquid ammonia.]

Moissan, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (510-518).

Analysis.

Noyes, William A[lbert], and Helmer, L. Leslie. The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675–679). [0320 6200].

S Bi Bismuth Sulphide. Bis.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149–153). [0190 0360].

S Cl O Sulphuryl Chloride.

 $SO_2Cl_2H_2O$.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor-Ueber das Hydrat des Sulfurylchlorids-Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (736-738).

SFO Sulphuryl Fluoride $SO_{0}F_{0}$.

Moissan, H., et Lebeau, P. Sur un nouveau composé, le fluorure de sulfuryle. SO²F². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (374–381).

SH Hydrogen Sulphide H2S.

Perkin, F. Mollwo. A Simple Method for obtaining a Saturated Aqueous Solution of Sulphuretted Hydrogen, or a Constant Supply of the Gas. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (438).

Sulphides.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Remarque sur la constitution des polysulfures alcalins et organiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (146–147).

Moissan, Henri. Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (510–518).

S Hg Mercury Sulphide HgS.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (777-785). [0360 7200].

SO Sulphur Oxides.

Sulphur Trioxide SO₁.

SO, and SoO6.

Oddo, G. Sur les anhydrides sulfurique et disulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (897-903).

Polymerisation of SO3.

Schenck, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (1–17). [7200].

Sulphurous Acid H₂SO₃.

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [1400—1630].

Sulphuric Acid H₂SO₄.

Guttmann, Oscar. The Early Manufacture of Sulphuric . . . Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (5-7).

Jackson, D. D. The Photometric Determination of Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (799–806). [6300].

Kaufmann, H. Erzeugung von Schwefelsäure-Monohydrat mittels Kühlmaschine. Zs. Kälte-Ind., München, **8**, 1901, (2-11, mit 1 Taf.).

Sulphates.

Mo₂O₅2SO₃

Bailhache. Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (475-478). [0480].

Persulphuric Acid H₂SO₅

Hugounenq, L. De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (91– 93).

De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (64-66). [1930].

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Sulfomonopersäure (Caro'sche Säure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (853-862). [7250 C 6220].

Dithionic Acid H2S2O4

Carpenter, H. C. H. On the oxidation of sulphurous acid to dithionic acid by metallic oxides [and the action of sulphurous acid on the dithionates of lead and barium]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (212–213).

0670 (Sa) SAMARIUM.

Moissan, Henri. Etude du carbure de samarium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (110-113).

0680 (**Sb**) STIBIUM (ANTIMONY).

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimon. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (41). [6100 0140].

δ Atomic Weight.

Friend, G. Clausen, and Smith, Edgar F. The Atomic Weight of Antimony. J. Amer Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (502-505).

¿ Interactions.

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0570 0140].

Alloys of Sb and Al.

Van Aubel, Edm. Sur la densité des alliages. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1266-1267). [0120].

Z Compounds.

Tarible. Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (204–207).

Sb Cl Antimony Chlorides.

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1630 1930 0190].

Cs2SbCl6.

Wells, H[orace] L., and Metzger, J. F. On a Salt of Quadrivalent Antimony. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (268-271).

Sb Cl O Antimony Oxychlor-

Huber Noodt, Ulrich] H[ugo] E[verhardus]. Einige Beobachtungen über die Wirkung des Wassers auf das Antimonehlorür. (Holländisch). Amsterdam, (C. Kooÿker), 1901, (80, mit 1 Taf.). 24 cm.

Sb I Antimony Iodides.

 $\mathrm{Hg}_5\mathrm{Sb}_4\mathrm{I}_4$

Granger, Albert. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1115–1116). [0380].

Iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (623–625). [0380 0390].

Sb O Antimony Oxides. Antimonic Acid.

Delacroix, A. E. Sur les acides antimoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (288–289).

Antimoniates de cuivre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (289–290). [0290].

0700 (Se) SELENIUM.

Giltay, J. W. Apparate zur Demonstration der Lichtempfindlichkeit des Selens. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (675-677). [C 6670 5660].

Jouve, Ad. Recherche du sélénium dans l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (489-491). [6100].

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130–1230].

Ringer, Wilhelm Eduard. On [the solidification and transformation of] mixtures of sulphur and selenium. (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (74, with pl.). 23 cm. [7000 C 2480].

Se O Selenium Oxide.

Selenates.

Norris, James F., and Kingman, William A. On the Isomorphism of Selenates and Tellurates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (318–324). [0760].

0710 (Si) SILICON.

Auchy, George. Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817–820). [0320 6200].

Si Co Cobalt Silicide CoSi

Lebeau, Paul. Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (556-558). [0260].

Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (538-540). [0260].

Si Fe Iron Silicide.

Jouve, Ad. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (290-293).

SiFe; SiFe,

Lebeau, P. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (534-538). [0320].

Ferrosiliciums industriels. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (681-683).

Si O Silicon Oxide SiO2

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van Die chemische Zusammensetzung von zwei Loess-Muster. (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 2e Sect., 7, No. 3, 1901, (18–26).

Silicic Acid.

Silicates.

Hundeshagen, F[ranz]. Krystallisierte Gläser. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., 57, 1901, (XCIV-XCVII). [G-240].

Kochs, E., und Seyfert, F. Ueber die Beurtheilung von Email und der Schmelzbarkeit der Silicate. Zs. angew. ('hem., Berlin, **14**, 1901, (719–728). [7200 C 1810].

Rümpler, A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585-589, 625-630). [6500 0420 G 12 M 3120].

Vernadsky, W. Zur Theorie der Silikate. Zs. Krystallogr., Leipzig, **34**, 1901, (37-66). [G 50].

SiS Si con Sulphide. Thiosilicates.

Gautier, Armand. Origine des eaux thermales sulfureuses. Sulfosilicates et oxysulfures dérivés des silicates naturels. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (740–746).

0720 (Sn) STANNUM (TIN).

Cohen, Ernst. Physikalisch-chemische Studien am Zinn. (4. Mitteilung.) Beiträge zur Geschichte des grauen Zinns. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (513–516).

On the enantiotropy of tin Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (93–98, 469–472) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (38–43, 435–438) (Dutch). [7000].

The enantiotropy of tin VI. Contributions to the history of grey tin. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (469–472) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (435–438) (Dutch).

Heycock, C. T., and Neville, F. H. On the Results of Chilling Copper-Tin Alloys. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (171-178, with 2 pl.). [0290].

Ost, H[ermann], und Klapproth, W. Die Fällung des Zinns aus seinen Sulfoselszen und seine Trennung von Antimon durch Elektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (817–827). [6200 C 6220].

Sn Cl Tin Chlorides.

Stannous Chloride SnCl2

Young, S[tewart] W[oodford]. Electrical Conductivity of Solutions of Stannous Chloride and Hydrochloric Acid. (Studies on Solutions of Tin Salts, I.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (21–36). [7000].

Sn 0 Tin Oxides.

Stannous Salts.

Young, S[tewart] W[oodford]. Studies on Solutions of Stannous Salts, II [and III]. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (119–147, 450–460).

(D-1881)

Sn S Tin Sulphides.

Stannous Sulphide. SnS.

Perkin, F. Mollwo. Action of Caustic Potash and Soda on Stannous Sulphide. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (425-426).

0760 (Te) TELLURIUM.

y Preparation.

Matthey, Edward. On the Preparation of Large Quantities of Tellurium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (161-163).

Krusch, P[aul]. Die Tellurerze West-Australiens. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (211–217). [G 18 *ih* 83 *ih* J 27 *ih* H 28 *ih*].

δ Atomic Weight.

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (570-572). [2000 7100].

4 Compounds.

Carnot, Ad. Tellurures d'or et d'argent de la région de Kalgoorlie (Australie occidentale). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1298-1302). [0560].

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18). [2000].

Te 0 Tellurium Oxide. Tellurates.

Norris, James F., and Kingman, William A. On the Isomorphism of Selenates and Tellurates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (318–324). [0700].

0770 (**Th**) THORIUM.

a Origin.

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914-915). [0810 0860 6500 G 50.12].

β Physical Properties.

Rutherford, E. Einfluss der Temperatur auf die "Emanationen" radioaktiver Substanzen. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (429-431). [0620 C 4240].

δ Atomic Weight.

Brauner, B[ohuslav]. [Atomic weight of thorium.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (67-68). [7100].

Z Compounds.

Drossbach, G. P. Zur Chemie des Thoriums. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (655-658).

Koppel, J. Die Chemie des Thoriums. Sonderausgabe aus der Sammlung chemisch und chemisch-technischer Vorträge. Bd 6. Stuttgart (F. Enke), 1901, (VI+112). 25 cm. 3,60 M.

ThH4 and Th3N4

Matignon, ('., et Delépine, M. ('omposition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36–38).

0790 (T1) THALLIUM.

Tl Cl Br Thallium Chlorobromides.

Tl₄Cl₃Br₃; Tl₄Cl₅Br₄; Tl₄Cl₄Br₅

Thomas, V[ictor]. Sur les chlorobromures de thallium du type TlX³, 3TlX. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (80-83).

Tl₃Cl₂Br₄; TlBr₂; TlClBr

Sur les chlorobromures de thallium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1487–1489).

Tl 0 Thallium Oxides. Thallium Salts.

Cushman, Allerton S. On Some Complex Compounds of Thallium, and the Constitution of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (505-518).

Eyk, C[ornelis] van. The formation of mixed-crystals of Thallium nitrate and Thallium iodide. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (98–101) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (44–46) (Dutch). [7000] G 5201.

Metzger, F. J. Thallous Thallic Nitrate, 2TINO₃. Tl(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277–278).

Rabe, W. O. Ueber die physikalische Isomerie des Thallopikrats. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (175–184). [7000—1230—G—520].

0810 (Ur) URANIUM.

Aloy, J. Sur une méthode nouvelle de détermination du poids atomique de l'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (551-553). [7100].

Pérée, J. Sur l'amalgame d'uranium et l'uranium pyrophorique. Paris, Bul., soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (622–623).

Kern, F. The Quantitative Separation and Determination of Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (685–726). [6200].

Kohlschütter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uranmineralien. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 317, 1901, (158–189). [0490 0370 G 12].

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Method Applied to Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (607-609). [0930].

Ur O Cl Uranyl Chloride

UrO₂Cl₂2KCl; UrO₂Cl₂2NaCl

Aloy, J. Sur les chlorures doubles d'uranyle et des métaux alcalins et le chlorhydrate de chlorure d'uranyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (153-155).

Ur O Uranium Oxides.

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 6500 0860 G 50 12].

Uranium Nitrate.

Oechsner de Coninck. Etude du nitrate d'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (90-91).

0820 (Va) VANADIUM.

Lockyer, Norman, and Baxandall, F. E. On the Arc Spectrum of Vanadium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (189-210). [7300].

0840 (W) WOLFRAM (TUNGSTEN).

Defacqz, Ed. Contributions à l'étude du tungstène et de ses composés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (238-288).

195

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1112–1115). [0120].

Herting, Otto. Kritische Betrachtung der McKenna'schen Methode der Analyse von Wolfram- und Chromstahl. Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165-166). [6000].

y Compounds.

 $\begin{array}{lll} WBr_2\;;\;\;WBr_5\;;\;\;WOBr_4\;;\;\;WO_2Br_2\;;\\ W_2Br_6Cl_8\;;\;\;WCl_83WBr_8\;;\;\;WI_2\;;\;\;WI_4\;;\\ WS_2\;;\;\;WS_3\;;\;\;WCl_63WS_3\;;\;\;WP_2\;;\;\;WP\;; \end{array}$ WAs2; W2CloAs.

Defacqz, Ed. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (238-288).

W As Tungsten Arsenide.

WAs2; W2AsCl9

Defacqz, Ed[ouard]. Sur un arséniure et un chloroarséniure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (138-140); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (238–288).

W B Tungsten Boride.

Tucker, S. A., and Moody, H. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129). 0270 0480]. F0890

Tungsten Phosphide WP WP.

Defacqz, Ed. Sur un nouveau phosphure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci. **132**, 1901, (32–35); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (238– 288).

0850 (X) XENON.

Dewar, James. [Separation of xenon from air]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 03600430 0530 0370 7150 7200 7250 7300].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : War-Conférences sur l'air (Polish). (18-33).szawa-Kraków, [1901], [0130 0370 0530 0430 0040].

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Separation of xenon from air, and its spectrum]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (389–398). [0130 0430 7300].

Ramsay, William, and Travers; W. Morris. [Isolation of xenon from air. and its physical constants]. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) [Abstract]; Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper.].

YTTRIUM. 0860 (Yr)

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 0810 6500 G 50 12].

Urbain, G., et Urbain, E. Sur l'isolement de l'yttria, de l'ytterbine et de la nouvelle erbine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (136-138).

0880 $(\mathbf{Z}\mathbf{n})$ ZINC.

Zur Verbreitung des Laband, L. Zinkes im Pflanzenreiche. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (489-492). [M 3120 4150].

Livache, Ach. Substitution du blanc de zinc à la céruse dans la peinture à Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1230–1232). [0580].

Villejean, E. Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (97–103). [0040 0580].

Walker, Percy H. The Volumetric Determination of Zinc. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (468-470). [6200].

Zn 0Zinc Oxide.

Zinc Salts.

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (418-428). [0290 7100].

 $ZnCl_2(ZnO)_33H_2O$; $HgBr_2ZnO8H_2O$; Hg(NO₃)₂ZnOH₂O

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273–1275). [0380 0260 0290 - 0540].

0890 (Zr) ZIRCONIUM.

Hofmann, K. A., und Prandtl, W. Ueber die Zirkonerde im Euxenit von Brevig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1064 -1069). [G 12 50].

Tucker, S. A., and Moody, H. R. [Zirconium boride]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129). [0270 0840 0480].

LABORATORY PROCEDURE.

0900 GENERAL.

Buchner, Georg. Die Metallfärbung und deren Ausführung mit besonderer Berücksichtigung der chemischen Metallfärbung. 2. Aufl. Berlin, (M. Krayn), 1901, (XII + 254 + X). 26 cm. 6 M.

Congdon, Ernest A. Laboratory Instructions in General Chemistry. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (110). 22·5 cm. [0030].

Dennstedt, [M.] Einrichtungen des neuen chemischen Staatslaboratoriums [zu Hamburg]. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLII– XLIV). [0060].

Freysoldt, Oscar. Die dissiparische Arbeits-Methode zur Behandlung flüssiger und gasförmiger Massen im Grossbetriebe, besonders der Abwässer aus Städten, Bergwerken, Fabriken etc. Berlin, (R. Friedländer & S.), 1901, (IV + 55, mit 4 Taf.). 24 cm. 3 M.

Grothe, R. M. Die chemische Färbung der Metalle. (Fortsetzung.) Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (5–6, 15, 25, 35–36, 46, 54, 65, 74–75, 85, 96, 107, 126). [0100].

Job, André. Sur la mesure des vitesses des dégagements gazeux. Application au voltamètre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (7-9).

Morse, H. N., and Horn, D. W. The Preparation of Osmotic Membranes by Electrolysis. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (80–86).

Prescott, Albert B[enjamin], and Johnson, Otis C. Qualitative Chemical Analysis . . Analytical Operations and Laboratory Methods in Inorganic Chemistry. 5th ed. New York, (Van Nostrand), 1901, (XI + 420). 23:5 cm. [6000].

Wichelhaus, H. Mahnung zur Vorsicht bei Benutzung von Diazobenzolsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (11). [1740].

0910 PLANS, FITTINGS, APPLIANCES, AND APPARATUS.

Neue Laboratoriumsapparate. 1. Reagenzgläsergestell für Vorlesungszwecke. 2. Selbstthätig regulirende, längsgetheilte Wasserzuflussröhre für Wasserbäder, die nicht an die Wasserleitung angeschlossen sind. 3. Neuer Chlorcalcium - Apparat. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (246). [0920].

Alfa, Johann. Schüttelapparat. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (250-251).

Bell, C. A. A calibrating mercury pipette. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (179–181).

Bement, A. Improvement in Orsat Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (57–58).

Biach, O. Vorrichtung zur Trennung extrahirter fester Körper von den Extractionsflüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (202).

Braun, F. W. Neue Laboratoriumsapparate. 1) Brenner zur Erzeugung einer Natriumflanme. 2) Neuerung an Bunsenbrennern. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (60-70).

Bredig, G. Ueber die Chemie der extremen Temperaturen. [Vorlesung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (418-422, 433-438). [C 1010 1200].

Bruno, Albert. Sur un petit four de laboratoire. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (276-277, avec fig.).

Gushman, Allerton S. Note on Some Modified Forms of Physico-Chemical Measuring Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (482–485).

Dieterich, Karl. Neue höchst empfindliche Reagenspapiere. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (592–593).

Ferchland, P. Automatische Voltameter. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (976–977). [C 6010].

Fieber, Rudolf. Vereinfachter Filtrirapparat. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (134).

Frerichs, G. Verbesserung des Küster'schen parates. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (118–121).

Hahn-Machenheimer, Hermann. Die Geryk-Luftpumpe. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (285-287). [C 0060].

197 0900

Hamberger, Paul. Ein einfaches Gährungs-Saccharimeter. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (174-175). [R 0350 1820 M 3100 0060].

Heinz, Rudolf. Der Guttmann'sche Kugelthurm als Reactions- und Absorptionsthurm. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (132–134, 197).

Hempel, Walter. Ueber das Zerkleinern von Substanzen. [Reibschalen]. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (843-844).

Henning, G. F. Neuer Chlorcalcium-Apparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (168).

Heraeus, W. G. Modificirter Goochtiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (923).

Joakim, J. Neuer Apparat zur Darstellung von Schwefelwasserstoff, Kohlensäure, Wasserstoff etc. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (46).

Jordis, Eduard. Eine Skalenbeleuchtung für Analysenwaagen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (516).

Ueber eine Laboratoriums-Kreispumpe. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (464-466). [B 2820].

Kaehler, Max, und Martini. Ueber einige neue Laboratoriums-Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (804-805).

Kahlbaum, Georg W. A. Horizontal-Schliff mit Quecksilberverschluss. Zs. Instrumentenk., Berlin, **21**, 1901, (265–266). [C 0060].

Köhler, L. Ueber den elektrischen Schmelzofen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XXVII– XXVIII). [7200].

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80 M. [1120 2000].

Kunz-Krause, H. Ueber ein mehrfach verwendbares Laboratoriumsstativ für Schmelz- und Siedepunkt-Bestimmungen und ähnliche analytische Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (149–151).

Le Blanc, M[ax]. Ueber Diaphragmen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (£53-556). [6200].

 Lohnstein,
 Th.
 Kritisches
 über

 Hambergers
 Gährungssaccharometer.

 Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (277, 297).

 [R 0350 1820 M 3100 0060].

Merkelbach, W[ilhelm]. Ketonblau. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (294-295). [C 0060].

Miethe, A[dolf]. Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [6000 7300 C 6040 4200].

Moissan, Henri. Description d'un nouveau four chauffé au moyen du chalumeau d'hydrogène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 24, 1901, (289-298, av. pl.).

Neufeld, C. A. Apparat zum Extrahiren von Lösungen mittels specifisch leichterer Flüssigkeiten. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel., Berlin, **4**, 1901, (15-16).

Pensky, B[erthold]. Ueber einige Neuerungen an Waagen der Firma J. Nemetz in Wien. Zs. Instrumentenk., Berlin, 21, 1901, (298–302). [B 0130 C 0060 L 0500].

Pfanhauser, jr. W. Die voltametrische Wage. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (923-924). [C 6010].

Pfeiffer, Otto. Zur Handhabung des Le Chatelier'schen Pyrometers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (390-391). [C 1230].

Pickel, J. M. An Automatic Filter-Washer. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (589-593)

Rabe, H. Das Vergleichsmanometer. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (950-951).

Rayleigh, Lord. On a New Manometer . . . London, Phil. Trans. R. Soc., **196**, 1901, (205–223). [7150].

Reik, Richard. Laboratoriumsapparate. 1. Rückflusskühler. 2. Filtrirund Wägeapparat für hygroskopische Substanzen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (11).

Reinhardt, Carl. Sicherheitspipette mit Ventil im Saugrohre. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25).

Reiss, F. Neue Laboratoriumsapparate. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (322-323).

Richardson, A. A kerosene oil blowpipe. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (151-152). **Rodt**, V. Filtrirapparat mit automatischem Aufguss. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (25).

Rosenfeld, Maximilian. Eine neue Acetylenlampe nach dem Tauchsystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (178).

Riber, C. N. Eine Modification des Landsberger'schen Apparates zur Bestimmung der Siedepunktserhöhung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1060– 1064). [7200 C 1860].

Ruff, Otto. Flüssige Luft als Hilfsmittel bei chemischen Arbeiten. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (277–288).

Schaller. Ein Ofen zum Glühen der Niederschläge von phosphorsaurer Ammoniakmagnesia in Porzellan-Goochtiegeln. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (800–801).

Schrott-Fiechtl, H. Universal-Lactodensimeter. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (265). [Q 1833].

Shimer, Porter W. A Special Crucible for Carbon Combustions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (227–229). [0210].

Sinnhold, Hugo. Ein neuer Extractionsapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (407).

Szamatolski. Trichter zum beschleunigten Sammeln eines Niederschlags. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (175).

Teichert, Kurt. Ueber den Werth des Wollny'schen Milchfettrefraktometers in der Praxis des Apothekers. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (321–322). [6500 Q 1833–0090].

Thiele, Edmund. Eine neue Bürettenform. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (405-406).

Eine neue Bürettenform. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (46–47).

Thilmany, A. Neue Laboratoriums-apparate. 1. Ein praktischer Titrirapparat. 2. Rührwerk mit elektrischem Antrieb und Doppelwirkung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (115–116).

Thunberg, Torsten. Ueber die Anwendung eines Platinbrenners zum Schreiben auf Glas und für ähnliche Zwecke. Zs. Instrumentenk., Berlin, Beibl.: D. MechanZtg, 1901, (128). [C.0060].

Vesterberg, Alb[ert]. A simple apparatus to avoid spurting in distillation of

Ammonia, etc., also applicable in fractional distillation (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (69-71, 93-94).

Westergren, J. Apparatus for detection of Carbonic Acid (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (13, with pl.).

Winkler, L. W. Ueber den Correctionswerth des Quecksilber-Meniscus. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (403-404). [7150].

Wislicenus, H[ans]. Verfahren und Apparat zur exacten Veraschung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (441–449). [6000].

Wittelshöfer. Die Verwendung des Spiritus zu Licht- und Kraftzwecken. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (22–30).

Woringer, B[enedict]. Ein neues Laboratoriumsbarometer mit automatischer Nulleinstellung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (326–330). [F 0230 C 0060].

Ein Schwimmerdoppelventil als einfaches Hülfsmittel im Laboratorium, um Quecksilber zu heben. Ann. Physik, Berlin, (4. Folge), **6**, 1901, (211–213). [U 0060].

Young, S[tewart] W[oodford]. An Electrically Heated and Electrically Controlled Thermostat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (327–330). [C 1010].

Zollna, Hugo. Neuer Hitzesammler. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (61).

Neuer Hitzesammler. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (69).

Zschimmer, E. Bürettenschluss für feinere Titrationen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (10–11).

0920 LECTURE APPARATUS AND EXPERIMENTS.

Neue Laboratoriumsapparate. 1. Reagenzgläsergestell für Vorlesungszwecke. 2. Selbstthätig regulirende, längsgetheilte Wasserzuffussröhre für Wasserbäder, die nicht an die Wasserleitung angeschlossen sind. 3. Neuer Chlorcalcium-Apparat. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (246). [0910].

Benedict, Francis Gano. Chemical Lecture Experiments. New York and 199 0930

London, (Macmillan), 1901, (XIII + 436). 19.8 cm.

Girardet, F. Sur un uréomètre très simple. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (329–334). [6300].

Pipette pour déterminer la densité des liquides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (936-943).

Harries, C[arl]. Zur Kenntniss des Formaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (635–637). [1410].

Noyes, A. A., und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (1–27). [7250 7050 C 6250].

Rosset, Georges. Note sur une pile électrique spontanément régénérable par réoxydation directe à l'air. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (541-543).

Scriba, F. Die gegenseitige Zersetzung von Schwefelwasserstoff und Schwefeldioxyd. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (296).

Steele, B. D. Ein Modell zur Demonstration von Ionenbeweglichkeits- und Ueberführungsmessungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (729–731). [7250 C 6240].

Wedekind, Edgar. Ueber Stickstoffmodelle zur Demonstration der Stereoisomerie der Oxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (117–120). [1610].

0930 OPERATIONS IN INORGANIC CHEMISTRY.

Crystallisation.

Wroblewski, A. Ueber eine Methode der Krystallisation von Substanzen aus ihren Lösungen ohne Krustenbildung auf der Flüssigkeitsoberfläche. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (84– 86). [G 240].

Desiccation.

Scriba, F. Das Trocknen der Gase. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (34). [0050].

Ebullition.

Boiling-point-method.

Smits, A[ndreas]. · A new method for the exact determination of the boiling-

point [of solutions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (86-91) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (31-36) (Dutch). [7200].

Electrolysis.

Adolph, Gustav. Untersuchungen über Alkalielektrolyse mit dem Glockenverfahren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (581-589).

Foerster, F. Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. (hem., Berlin, 14, 1901, (647–652). 17250 04201.

Pick, W. Ueber die elektrochemische Bildung eisensaurer Alkalisalze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (713-724). 103201.

Pierron, P. Sur l'oxydation électrolytique des nitrotoluènes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (852–854). [1130].

Schoop, M. U. Die industrielle Elektrolyse des Wassers und die Verwendungsgebiete von Wasserstoff und Sauerstoff. Samml. elektrot. Vortr., Stuttgart, 3, 1901, (109–162). [7250 C 6200].

Winteler, F. Ueber die Bildung von überchlorsauren Salzen durch Elektrolyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (635-642). [7250].

Heating.

Bamberger, M. Aluminium as means of heating. [Norw. transl.] Bergen, Naturen, **25**, 1901, (87–96). [0100 0120].

Preparation of Standard Solutions.

Meade, Richard K[idder]. Method for Preparing Strictly Tenth-Normal, Fifth-Normal, etc., Hydrochloric or Nitric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (343-347). [6000].

Reduction.

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0380 0360].

Kügelgen, Fr. v. Studien über die reduzierende Kraft des Calciumcarbides. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (541-550. 557-568, 573-580). [7050].

200

Spectroscopic Operations.

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481–483). [7000 0320].

- A Spectrophotometric Study of the Hydrolysis of Dilute Ferric Chloride Solutions. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (151– 176). [0320 C 3010].

Utilization of Residues.

Berthold, Adolf. Methode zur Verarbeitung von Platinrückständen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (621–622). [0610].

ORGANIC (CARBON) CHEMISTRY.

1000 GENERAL.

Berthelot. Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (322–327). [1210 1220].

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Substitutions et transformations au moyen du bisulfure de sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (121-140). [1130 1330 1120 1310 1110 5010].

Loomis, E. H. On the Freezing-Points of Aqueous Solutions of Non-Electrolytes. (Part 2.) Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (220–239). [7200 C 1800].

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder Organische Chemie. 9. Aufl. Bd 2. Carbocyclische und heterocyclische Verbindungen von R. Anschütz und G. Schroeter. Bonn (Fr. Cohen), 1901, (XIX+809). 21 cm. 15 M.

Roscoe-Schorlemmer's ausführliches Lehrbuch der Chemie von Jul. Wilh. Brühl. Bd. 8. Die Kohlenwasserstoffe und ihre Derivate oder Organische Chemie. Th. 6, bearb. mit Edvard Hjelt und Ossian Aschan. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XXXIX + 1045). 23 cm. M. 22. [0030].

Thomas, V. Sur la chimie du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1118-1121). [0380].

HYDROCARBONS.

1100 GENERAL.

Berthelot. Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (281–290). [1110 1120 7200].

Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (464–479). [7200].

Synthèse totale de l'acétyl-propylène et des carbures terpiléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (599-606).

Dziewoński, Karol. Untersuchung des Petroleum - Gastheers (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (45–50). [6500].

Griffiths, A. B., et Bluman, M. N. J. Les bases azotées dans le pétrole roumain. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (725-726).

Kondakow, J. Ueber das anormale Verhalten der Poly-Haloïdverbindungen zu alkoholischer Kalilauge. (III. Abhandlung. Schluss.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (113-140). [1110].

Mabery, Charles F[rederic]. Investigations on the Composition of Petroleum. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (253–307).

Petroleum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (264–267).

and Sieplein, Otto J. A Comparative Method for Determining the Fusing-Points of Asphalts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (16-20). [7200].

1110 PARAFFINS C_nH_{2n+2}

General.

Bewad, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (94-110)-[0490 1610].

Bodroux, F. Action du chlorure d'éthylidène et du chlorure de méthylène sur la naphtaline en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (491-497). [1130].

Greshoff, M[aurits], et Sack, J[ohannes]. [Les hydrocarbures, produits dans la distillation sèche de la cire]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (72-78). [1310 M 3120 6000 5400].

Hoehnel, M. Die Untersuchung der gelben Vaseline. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (28). [Q 9120 9190].

Die chemischen und physikalischen Eigenschaften der natürlichen Vaseline. Pharm. Ztg., Berlin, **46**, 1901, (391–393). [6500 Q 9120].

Kaufmann, W. H. Paraffinerzeugung. Zs. KälteInd., München, **8**, 1901, (145–151).

Pouret, Ch. Action du bromure d'aluminium sur quelques hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (191–194).

Action du bromure d'aluminium sur les hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (293–299).

Thiele, F. C. Ueber Texas-Petroleum. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (175–176). [G 83 J 27 gi].

Methane CH4

Bone, William A., and Jerdan, David S. [Formation of methane by the direct union of carbon and hydrogen]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162–163) [Abstract]. [0360–0210–1120].

The decomposition of . . . [methane] at high temperatures. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164–166). [1120].

Urbain, V. De l'élimination du méthane dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (334–336). [3120].

Preparation from aluminium carbide.

Berthelot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1120 7200].

Chloromethanes.

Chloroform CHCl₃

Chloroform of Crystallisation.

 $\begin{array}{ll} [Leprarin & C_{19}H_{18}O_9 & crystallises & with \\ & 10CHCl_3] \end{array}$

Kassner, Georg. Ein neuer Fall von Krystallchloroform, Leprarin - Chloroform. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (44-48). [5500 M 3120 7600]. Tetrachloromethane CC14

Norris, James F., and Green, Erik H. The Condensation of Carbon Tetrachloride with Halogen Derivatives of Benzene by Means of the Friedel and Crafts Reaction. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (492–498). [1130].

Iodomethanes.

Iodomethane CH3I

Meunier, J. Combinaison moléculaire formeé par l'iodure de méthyle et l'alcool méthylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (572-573). [1210].

Ethane C_2H_6

Bone, William A., and Jerdan, David S. [Formation of ethane by the direct union of carbon and hydrogen]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (162–163) [Abstract]. [0360 0210 1120].

Bromoethanes.

Dibromoethane.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le corps $(C_2H_4S_2)_n$, formé par l'action du bisulture de sodium sur le bromure d'éthylène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (135). [1000 1130 1330 1120 1310 5010].

Mackenzie, John Edwin. [The action of sodium ethoxide on ethylene dibromide under pressure]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1230 1430 1530].

Butane C_4H_{10}

Chlorobutanes.

Butyl chloride.

Różycki, Leon. Sur la condensation du pyrogallole avec le chlorure de butyle (Polish). Wiad. farm., Warszawa, **28**, 1901, (137–138). [1230].

Bromo- and Iodo-butanes.

1:4-Dibromobutane and

1:4-Diiodobutane.

Hamonet, l'abbé J. Sur le butane dibromé et le butane diiodé (1.4): nouvelles synthèses de l'acide adipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (345–347). [1310].

dibromure et le diiodure de tétraméthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (780-791).

Hexane C_bH_{14}

Bromohexane.

Bodroux, F. A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (299–300).

Mouneyrat, A. A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (543).

Chloro- and Bromo-hexanes.

[Tetramethylethylene chloride and bromide $\mathrm{CMe_2Br}$. $\mathrm{CMe_2Br}$. Action of

alcoholic potash.]

Kondakow, J. Ueber das anormale Verhalten der Poly-Haloïdverbindungen zu alkoholischer Kalilauge. (HI. Abhandlung. Schluss.) J. prakt. Chem., Leipzig. (N. F.), **63**, 1901, (113–140). [1100].

2,5 Dibromohexanes.

CH₃. CHBr. CH₂. CH₂. CHBr. CH₃. Mohr, Otto. Eine Synthese der αα'-Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (807–813). [1310].

Heptane C7H16

Blasdale, W[alter] C[harles]. On Heptane from Coniferous Trees. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (162–164).

Octane C_8H_{18}

Octane CHEtMe . CHEtMe

Norris and Green. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (293–318). [1210].

Heptacosane C27H56

Thorpe, T. E., and Holmes, John. The Occurrence of . . . [heptacosane and hentriacontane] in the Leaf of Tobacco. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (982–986) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (170–171) [Abstract].

Hentriacontane C₃₁H₆₄ v. Heptacosane.

1120 UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS.

GENERAL.

[Acetylene . Ethylene . Propylene . Trimethylene.]

Berthelot, Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32-39). [0210 0290].

Berthelot. Sur la synthèse totale de l'acétylpropylène et des carbures terpiléniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (39-49).

[Reduction of Ethylene and Acetylene.] **Sabatier**, Paul., et Senderens, J. B. Hydrogénation des carbures incomplets en présence de divers métaux divisés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (671–678). [0360].

divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (678-684). [0540 0260].

OLEFINES CaH2n

General.

Hébert, A. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (633-635). [1310].

Ethylene C₂H₄

[From metallic carbides].

Berthelot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1110 7200].

Newth, G. S. A Laboratory Method for the Preparation of Ethylene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (147–148) [Abstract]. [1210].

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. Production of Ethylene [by the action of water on mixtures of carbides and silicides]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (971-972).

[Solubility of Ethylene compared with that of Acetylene.]

Tucker, and Moody. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (671–674). [7150].

Propylene C₃H₆

Newth, G. S. [Preparation of propylene by the action of phosphoric acid on propyl alcohol]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (147–148) [Abstract]. [1210].

Bromopropylene.

Allyl Bromide.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le bisulfure d'allyle, préparé par l'action du bisulfure de sodium sur le bromure d'allyle]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (134-135).

Octylene C₈H₁₆

Octylene C₂H₅. CH₂. C Et: CHMe **Masson**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483-485). [2000 1210].

HYDROCARBONS. C_nH_{2n=2}

General.

Moureu, Ch., et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique: synthèse d'alcools primaires acétyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1223–1226). [1220—1230].

Acetylene C_2H_2

Berthelot. Sur les radicaux acétylométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1525–1527). [0290].

Acetylene from metallic carbides]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1110 7200].

Bone, William A., and Jerdan, David S. [Formation of acetylene by the direct union of carbon and hydrogen.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (162–163) [Abstract]. [0360 0210 1110].

The decomposition of . . . [acetylene] at high temperatures. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (165). [1110].

Coehn, Alfred. Ueber das elektrochemische Verhalten des Acetylens. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (681-684). [7250].

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80 M. [0910 2000].

Tucker, and Moody. [Acetylene, solubility compared with Ethylene]. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (671–674). [7150].

Compounds.

 $C_2H_2Cu_2Cl_2Cu_2O$; $C_2H_22(Cu_2Cl_2)_2KCl$; $C_2H_2(Cu_2Cl_2)_2KCl$

Chevastelon, R. Des réactions de l'acétylène avec le chlorure cuivreux dissous dans une solution neutre de chlorure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1489–1492). [0290].

Pentinene C₅H₈

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (39-49).

Hexinene C₆H₁₀

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1140–1610 1640].

HYDROCARBOYS C_nH_{2n-4}

Deconene C10H16

Myrcene

CMe₂: CH . CH₂ . CH : CMe . CH : CH₂ **Barbier**, Ph. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1048-1050). [1220 1420].

1130 BENZENOID HYDROCAR-BONS.

GENERAL.

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1630 1720].

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Die Unterscheidung fester Teerkohlenwasserstoffe [Naphtalin, Acenaphten, Fluoren, Phenanthren, Anthracen, Karbazol, Chrysen, Akridin] auf mikrochemischem Wege [durch ihre Additionsprodukte mit Nitrochinonen, hauptsächlich mit Dinitrophenanthrenchinon und Tetranitrochinizarin]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (328–331). [5020 6150].

Erlenmeyer, jun., Emil. Das Benzolproblem vom stereochemischen Standpunkte aus. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (57-71). [7000].

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1630–7000 7250 C 4040].

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [0700 1230].

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [2000].

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540 1140 1150].

HYDROCARBONS CaHeners

General.

Boedtker, Eyvind. Sur l'oxydation des homologues du benzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (843-852). [1140-1230].

Frank, Fritz. Der Handelsverkehr mit Benzolen, ihre Zusammensetzung, Untersuchung und Verwerthung. —Nebst Berichtigung. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (237-241, 262-266, 328, mit Taf.). [6500].

Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. [Sur les règles de substitution dans le noyau benzénique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (229–234). [1330–7200].

Benzene C6H6

Bodroux, F. Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333-1336).

Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (625-628).

Kempf, Theodor. [Oxidation of Benzene.] Darstellung von Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (164). [1530 1230].

Lulofs, Pieter Karel. Reaktionsgeschwindigkeit [bei der Substitution des Halogenatoms durch Methoxyl und Aethoxyl, in Chlor-, Brom- und Joddinitrobenzol 1. 2. 4 und in o. und p. nitrobenzylchlorid]. (Holländisch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (76, mit Taf.). 23 cm. [7050 1210].

Substitution - velocity [of the halogen atom] in the case of chloro-, bromo- and iododinitrobenzene 1. 2. 4 [by methoxyl and ethoxyl]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (715-717) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (647-649) (Dutch). [7050].

[Benzene] [Halogens], Norris, James F., and Green, E. H. . . Condensation of Carbon Tetrachloride with, . . by Means of the Friedel and Crafts Reaction. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (492–498). [1110].

Richardson, George M. The Constitution of Benzene. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (123-144).

Bromobenzene.

Bandrowski, E[rnest]. L'action de l'acide azotique concentré sur la bromobenzène (Polish); Kraków, 1901, (2+5). 25.5 cm. [5500].

Chlorobromobenzenes.

 $C_bH_3C_2Br$ [1:2:4], [1:3:4], [1:4:2], [1:3:5], [1:3:5], and [1:3:2].

Hurtley, William Holdsworth. The Chlorodibromo- and Dichlorobromobenzenes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293-1305) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (191-192) [Abstract]. [1630].

 $\begin{array}{c} C_6H_3ClBr_2 \ [1:3:4], \ [1:2:4], \ [1:2:5], \\ -[1:3:5], \ [1:2:6], \ and \ [1:2:3]. \end{array}$

Hurtley, William Holdsworth. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1293–1305). [1630].

Iodobenzene

Triiodobenzene.

Symmetrical Triiodbenzol. **Jackson** and Behr. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., **36**, 1901, (333–338). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (55–61).

Nitrosobenzene.

Bamberger, Eug., und Rising. Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Toluolsulfinsäure auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (228-241). [1330].

Nitrobenzenes.

Dinitrobenzenes C6H4(NO2)2

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan]. Review of the results of a comparative study of the three dinitrobenzenes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (375–380) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (342–347) (Dutch).

Uebersicht der Resultate eines vergleichenden Studiums der drei Dinitrobenzole. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (82-86). Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan], et Blanksma, J[an] J[ohannes]. . . . Étude comparative [de l'] action du monosulfure de sodium sur les trois dinitrobenzènes. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (115–120).

Trinitrobenzene C₆H₃(NO₂)₃

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Note on the reduction of [1:3:5-] trinitrobenzene . . with hydrogen sulphide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1630].

Tetranitrobenzene C₆H₂N₄O₈ i.e. C₆H₂(NO₂)₄

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (55–60). [1230—1630].

Chloronitrobenzenes.

1,3,5-Chloro-dinitro-benzene.

Kock, A[rnold] C[ornelis] de. [Préparation du] dinitrochlorobenzène 1, 3, 5. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (112-113). [1230].

 $\begin{array}{c} \text{Dibromodinitrobenzene} \\ \text{C_6H$_2$Br$_2$(NO$_2$)_2$} \end{array}$

[Metadibromdinitrobenzol Derivatives.] **Jackson** and Cohoe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (1-9). [1330 1630].

1, 3- Dibromo- 2, 4.6- trinitrobenzene $C_6HBr_2(NO_2)_3$

Jackson, C. L., and Earle, R. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55). [0500 1230].

1, 2, 3- Tribromo- 4, 6- dinitrobenzene C₆HBr₃(NO₂)₂

Jackson, C. L., and Earle, R. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55). [0500 1230].

[Tribromdinitrobenzol and Tribromtrinitrobenzol, Action on Sodic Sulphite.] Jackson and Earle. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55). [0500 1230].

Bromonitrobenzenes.

Bandrowski, E[rnest]. L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine (Polish); Kraków, 1901, (2 + 9), 25·5 cm. [1630 5500]. Nitro-nitroso-benzene.

Dinitro - dinitroso - benzene $C_6H_2N_4O_6 = C_6H_2(NO_2)_2(NO)_2$

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (55–60). [1230–1630].

 $\begin{array}{c} T \, \text{rinitro} - \text{nitroso-benzene} \\ C_6 H_2 N_4 O_7 = C_6 H_2 (N O_2)_3 NO \end{array}$

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (55-60). [1230 1630].

Toluene C₇H₈

Puls, Karl. Ein Beitrag zur elektrolytischen Oxydation von Toluol. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (263). [7250].

Wynne, W. P[almer]. The chlorination of toluene [by Seelig's method]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (116).

Chlorotoluenes.

Benzyl chloride C₆H₅CH₂Cl

Pawlewski, Br[onislaw]. Condensation de la résorcine avec le chlorure de benzyle (Polish); Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (24–25). [1230].

Dichlorotoluenes C₇H₆Cl₂

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. The constitution of the Dichlorotoluenes [formed by the chlorination of toluene in presence of the aluminium-mercury couple]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1111-1134) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (91) [Abstract]. [5500].

Chloronitrotoluenes.

Di-chloro-nitro-toluenes and di-chloro-dinitro-toluenes.

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1111-1134). [5500].

Nitrotoluenes.

Pierron, P. Sur l'oxydation électrolytique des nitrotoluènes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (852-854). [0930].

Nitrotoluene C7H7NO2

Lapworth, Arthur. [Action of sodium ethoxide and amyl nitrite on o- and p-nitrotoluene.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1274–1275). [1320 1910].

Trinitrotoluene (CH5(NO))3

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Note on the reduction of \cdot . \cdot [2:4:6-] trinitrotoluene with hydrogen sulphide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214).16301.

Xvlenes C₈H₁₀

Pabst, Friedrich Robert. Zur Kenntnis der Derivate des 2-Jod-5-Nitro-p-Xvlols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (29). 22 cm.

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20–25). [0160 2000].

Nitroso-xylenes

Bamberger, Eug[en], und Rising, Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292–311). [1630 1230].

Nitroso o-, m-, and p-xylenes C_8H_9ON i.e. $C_6H_3Me_2(NO)$ [1:2:4]; [1:2:3]; [1:3:4]; and [1:4:2]

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (257-292). [7050 1630 1720].

Cymene $C_{10}H_{14}$

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. [Formation of bromo- and chloro-p-cymene from 1: 1-bromo- and I : 1-chloro-nitro-camphane]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003–1009); Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169) [Abstract]. [1140].

Bromo-p-Cymene $C_{10}H_{13}Br$ i.e. $C_6H_3MeBrC_3H_7$ [1:2:4].

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. London, J. Chem. Soc., **79,** 1901, (1003–1009). [1140].

 $\mathrm{C_{10}H_{13}Cl}$ Chloro-cymene i.e. $C_6H_3MeClC_3H_7$ [1:2:4].

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003–1009). [1140].

Hydrocarbons C₉H₁₂ n-Propyl-benzene C₅H₅Pr

Bodroux, F. Modes de formation et préparation du propylbenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (155–157).

— Modes de formation et de préparation du propylbenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (239-242).

Butvl-benzene C10H14

lsobutyl-benzene Ph.CH₂CHMe₂

Bodroux, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333-1336).

Ennea-bromo-isobutyl-benzene C₁₀H₅Br₉ i.e. C₆Br₅CHBr. CMeBr. CHBr₂

Bodroux, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333-1336).

 Constitution d'un dérivé bromé de l'isobutylbenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (628-629).

HYDROCARBONS CnH2n-12

Naphthalene C₁₀H₈

Bodroux, F. Action du chlorure d'éthylidène et du chlorure de méthylène sur la naphtaline en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (491-497). [1110].

HYDROCARBONS C_nH_{2n-14}

Hydrocarbons C₁₃H₁₂ α - and β - Naphthyl-propylene. CtaH-C'Me: C'Ha

Grignard, V. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497–499). [1230 2000].

Hydrocarbons C14H14

Benzyl-toluene C₆H₄Me . CH₂Ph

Negrusz, R. Sur les trois benzyltoluènes isomères (Polish). Kraków, 1901, (2 + 15). 25.5 cm.

Diphenyl-ethane CH₂Ph. CH₂Ph

Dinitro - s - diphenyl - ethane C₁₄H₁₂O₄N₂ i.e. CHPh(NO₂).CHPh(NO₂)

Schmidt, Julius. Ueber die beiden stereoisomeren symmetrischen Diphenyldinitroäthylene (Dinitrostilbene, Tolandinitrite). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (619–623).

Hydrocarbon C₁₅H₁₆ Diphenylpropane PhCH2. CH2. CH2Ph

Di - nitro - diphenyl-propane C₁₅H₁₄O₄N₂ (Dinitro - dibenzylmethane) and Tetra-nitro-diphenyl-propane C15H12O8N4 (Tetranitrodibenzylmethane).

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1291-1300). [2000 1630].

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbon} & C_{16}H_{18}\\ \textbf{Diphenylisobutane} & \operatorname{PhCH}_2\cdot\operatorname{CMe}_2\operatorname{Ph}\\ \textbf{Bodroux}, \ F. & \operatorname{Paris}, & \operatorname{C.-R. \ Acad. \ sei.,}\\ \textbf{132}, \ 1901, \ (1333-1336). \end{array}$

$\begin{array}{ll} \textbf{H} \, \textbf{y} \, \textbf{d} \, \textbf{rocarbon} & C_{17} H_{20} \\ \textbf{\beta-Naphthyl} \, \textbf{-isoheptylene} \\ & C_{10} H_7 \, . \, C(C_5 H_{11}) : CH_2 \end{array}$

Grignard, V. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497-499). [1230 2000].

HYDROCARBONS ChHon-13

Hydrocarbons $C_{14}H_{12}$ Diphenylethylene PhCH: CHPh

s-Diphenylethylene nitrosite ('2H2Ph2N2O3

Schmidt, Julius. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Stilben und über das symmetrische Diphenyldinitroäthan (Stilbendinitrit). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (623–626).

 $\begin{array}{c} \textbf{Dinitrodiphenylethylenes} \\ C_2(NO_2)_2Ph_2 \end{array}$

Schmidt, Julius. Ueber die beiden stereoisomeren symmetrischen Diphenyldinitroäthylene (Dinitrostilbene, Tolandinitrite). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (619-623).

Sudborough, J. J. Note on diphenyldinitroethylene. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68-69).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-13}

$\mathbf{Hydrocarbon}$ $C_{14}H_{10}$ Anthracene.

Anthracene nitrochloride C₁₄H₁₀NO₂Cl

Dimroth, Otto. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Anthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (219–223).

Nitroanthracene C14H9NO2

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (219–223).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-22}

 $egin{array}{ll} \mbox{Hydrocarbon} & C_{19} \mbox{H}_{16} \ \mbox{Triphenylmethane} & CHPh_3 \ \end{array}$

Grimaux, E. Sur des dérivés du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (216–217). [5020].

Norris, James F., and MacLeod, Grace. On the Preparation of Triphenylmethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (499-504).

Chlorotriphenylmethane CCIPh3

Gomberg, M. On Triphenylchlor-methane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (109-110).

Norris, James F., and Sanders, Warren W. On Triphenylchlormethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (54-62).

$\begin{array}{ccc} \textbf{H} \ \textbf{y} \ \textbf{d} \ \textbf{r} \ \textbf{o} \ \textbf{c} \ \textbf{a} \ \textbf{r} \ \textbf{b} \ \textbf{o} \ \textbf{n} & C_{22} H_{22} \\ \textbf{Tritolylmethane} & CH(C_7 H_7)_3 \end{array}$

Chlorotritolylmethane CCl(C₆H₄Me)₃

Gomberg, M., and Voedisch, O. W. On Tritolylchlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (177-178).

1140 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

GENERAL.

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Méthode générale de synthèse des naphtènes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (566-568). [0540].

Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540 1130 1150].

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-374). [1930 1640 3010 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

Hydrocarbons C_nH_{2n}

Hydrocarbon $\mathrm{C}_6\mathrm{H}_{12}$

(Benzene hexahydride. Hexanaphthene).

Sabatier, Paul, et Senderens, J[ean]. Hydrogénations directes réalisées en présence du nickel réduit: préparation de l'hexahydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (210–212).

Wischin, R. A. Die Naphthene (cyklische Polymethylene des Erdöls) und ihre Stellung zu anderen hydrürten cyklischen Kohlenwasserstoffen. Braunschweig (Vieweg), 1901, (VIII + 158). 23 cm. 5 M.

Hydrocarbons C_7H_{14} Toluene hexahydride.

(Methyl-cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540 1130 1150].

Cycloheptane.

Tetrabromocycloheptane

 $i.e. \begin{array}{c} C_7H_{10}Br_4 \\ CH_2\cdot CH_2 \cdot CHBr \\ CH_2\cdot CHBr \cdot CHBr \end{array}$

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

$\begin{array}{ll} \textbf{Hydrocarbons} & C_{\delta}H_{1\delta} \\ \textbf{Xylene hexahydrides} & C_{\delta}H_{10}Me_2 \\ & \text{(Dimethyl-cyclohexanes)}. \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568; 1254-1257). [0540-1130-1150].

Ethylbenzene hexahydride C₆H₁₁Et (Ethyl cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568; 1254–1257). [0540 1130 1150].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & C_9H_{18} \\ \psi\text{-Cumene hexahydride} & C_6H_9Me_3 \\ & \text{(Trimethyl-cyclohexane)}. \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568; 1254–1257). [0540].

Mesitylene hexahydride C₆H₉Me₃ (s-Tri-methyl-cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568; 1254-1257). [0540 1120 1150].

Propyl-benzene hexahydride $C_8H_{11}Pr$ (Propyl-cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568, 1254-1257). [0540 1130 1150].

Hydrocarbons C10H20

 $p ext{-}\mathbf{Isocymene}$ hexahydride $C_0H_{10}Me$. CHMe₂ (Methyl-isopropyl-cyclohexane. Decanaphthene).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568; 1254-1257). [0540 1130 1150].

HYDROCARBONS CnH2n-2

Hydrocarbons. C_7H_{12}

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129-144). [3010 1340 1640].

 $B\,r\,o\,m\,o\,c\,y\,c\,l\,o\,h\,e\,p\,t\,e\,n\,e\,-C_7H_{11}Br$

i.e. CH₂. CH₂. CH₂ CHBr

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

 $\label{eq:constraints} \mbox{Dibromocycloheptene} \ \ C_7 H_{10} Br_2$

 $\operatorname{Br\dot{C}H}_2$. CH_2 . CH_2 CHBr

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–265).

\mathbf{H} y drocarbons $C_{10}\mathbf{H}_{18}$ Camphane.

Forster, Martin Onslow. Action of Hydroxylamine on the Anhydrides of Bromonitrocamphane. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (653–659) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract].

[2-Bromo-I-nitro-, 1:2-dibromo-I-nitro-, and 2-iodo-I-nitro-camphane.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (647-649) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85-86) [Abstract].

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. [1:1-Chloronitrocamphane anhydride C₁₀H₁₄ONCl, and its hydroxylamino- and nitro-derivatives; also the isomeride and its benzoylderivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003–1009) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169) [Abstract]. [1130].

HYDROCARBONS CnH2n-4

Hydrocarbons C5H6

Cyclopentadiene CH₂CH: CH

Thiele, Johannes. Ueber Abkömmlinge des Cyclopentadiëns. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (68–71). [1340].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & C_7H_{10} \\ \textbf{Toluene} & \textbf{dihydride} & C_6H_7Me \\ & \text{(Dihydrotoluene)}. \end{array}$

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (300-304). [1120 1610 1640].

Cycloheptadiene

 $\begin{array}{c} \operatorname{CH}_2 \cdot \operatorname{CH}_2 \cdot \operatorname{CH} \\ \operatorname{CH}_2 \cdot \operatorname{CH} \end{array} \cdot \operatorname{CH} \end{array}$ (Hydrotropilidene).

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204– 374).

Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129-144). [3010 1340 1640].

Bromocycloheptadiene C7H9Br

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

\mathbf{H} y drocarbons C_8H_{12} \mathbf{X} ylene dihydride $C_6H_6Me_2$

Crossley, A. W., and Le Sueur, H. R. [4:4-Dimethyldihydrobenzene and its bydrobromide and 2:6-dichloro-derivative]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (245-246).

\mathbf{H} y drocarbons C_9H_{14} Trimethyl-benzene dihydride $C_6H_5Me_7$

Crossley, Arthur William. $\lceil \Delta^{2,6} - 2:6 - \text{Dichloro-}3:4:4$ -trimethyldihydrobenzene]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (144).

Hydrocarbons C10H16

Jeancard, et Satie. Tension superficielle et viscosité de quelques huiles

essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (519–523). [6500 7150].

Kondakow, J., und Lutschinin, E. Zur Fenchen- und Camphen-Frage. Chem-Ztg, Cöthen, 25, 1901, (131–133).

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser-, Halogenwasserstoff-, Ammoniak- u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (708–719). [1640].

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1340 1240 1540 1640 M 3120].

Camphene $C_{10}H_{16}$

Forster, Martin Onslow. [1-Nitrocamphene, the action of bromine, hydrobromic acid, and hydriodic acid on it, and its reduction]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (644–652) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (85–86) [Abstract].

Fenchenes $C_{10}H_{16}$

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273-303). [1340 1240 1540 1640 M 3120].

ψ -Limonene.

Semmler, F. Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (708–719). [1640].

d-Pinene $C_{10}H_{16}$

Thoms, H[ermann], und Molle, R Notiz über das ätherische Galbanumöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (90–91). [6500 Q 9190 M 3120 5400].

[Conversion of pinene into terpineol]. **Genvresse**, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (637-639). [1240].

Terpene $C_{10}H_{16}$ in Oil from Buchu Leaves. A mixture of dextrolimonene and dipentene.

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49-76). [6500 1?30 1240 1540 M 3120].

HYDROCARBONS CnH2n-6

$\mathbf{H} \mathbf{y} \mathbf{d} \mathbf{r} \mathbf{o} \mathbf{c} \mathbf{a} \mathbf{r} \mathbf{b} \mathbf{o} \mathbf{n}$ $\mathbf{C}_7 \mathbf{H}_8$ Cyclo-heptatriene.

 $\mathbf{CH} \ \ \, \bigvee^{\mathbf{CH}\, ,\, \mathbf{CH}\, ,\, \mathbf{CH}\, ;\, \mathbf{CH}}_{\mathbf{CH}\, ,\, \mathbf{CH}\, ,\, \mathbf{CH}_2} \text{(Tropilidene)}.$

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144). [3010—1340—1640].

zig, **317**, 1901, (204-265).

HYDROCARBONS CaH2n-8

 $\begin{array}{ccc} \textbf{H}\,\textbf{y}\,d\,\textbf{r}\,\textbf{o}\,\textbf{c}\,\textbf{a}\,\textbf{r}\,\textbf{b}\,\textbf{o}\,\textbf{n}\,\textbf{s} & C_{10}H_{12}\\ \textbf{Naphthalene}\,\,\,\textbf{tetrahydride} & C_{10}H_{12} \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540-1130-1150].

 \mathbf{H} y \mathbf{d} rocarbons $C_{20}H_{32}$ Diterpene $(C_{10}H_{16})_2$

Henry, Thomas Anderson. [Diterpene, from sandarac resin, and its refractive index and rotatory power.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144–1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1350—1860].

HYDROCARBONS C_nH_{2n-16}

 \mathbf{H} y drocarbon $C_{17}H_{18}$ Diphenyl-cyclo-pentane.

 $\begin{array}{c} \textbf{Diphenyl-cyclo-pentane.} \\ \text{CH}_2 < \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CHPh} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CHPh} \end{array} \end{array}$

(Diphenyl-pentamethylene).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1010-1024). [1530 1230 1240 1330].

[1:2-Di-phenyl-cyclo-pentane of Wis-

licenus has a more complicated structure.] $\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & C_{18}H_{20} \\ \textbf{Diphenyl-methyl-cyclopentane}. \end{array}$

 $CH_2 < CHMe \cdot CHPh$ $CH_2 \cdot CHPh$

(Diphenyl-methyl-pentamethylene). **Japp**, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024–1042). [1240–1530–1540].

Hydrocarbons C_nH_{2n-20}

 \mathbf{H} y drocarbon $C_{17}H_{14}$ Diphenyl-iso-cyclopentadiene.

Boedtker, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. ?), **25**, 1901, (843–852). [1130 1230].

HYDROCARBONS CnH2n-34

 \mathbf{H} y drocarbon $C_{29}H_{24}$ \mathbf{T} etraphenyl-cyclopentene $C_5H_4Ph_4$

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. [1:2:4:5-Tetraphenyleyclopentene from the reduction of tetraphenyleyclopentenol.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [1240 1530 1540].

1150 UNCLASSIFIED HYDRO-CARBONS.

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34-39). [1350-6500 3010 M 3120 2300].

Thoms, H[ermann], und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1021–1023). [1230 5500 M 3120].

HYDROCARBONS C_nH_{2n-2}

 $\mathbf{H}\mathbf{y}\mathbf{drocarbons}$ $C_{10}\mathbf{H}_{18}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254-1257). [0540 1130 1140].

HYDROCARBONS C_nH_{2n-8}

Hydrocarbon $C_{12}H_{16}$

Willstätter, Richard, und Lessing, Rudolf. Bildung eines Kohlenwasserstoffs C₁₂H₁₆ aus Chinit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (506–508).

ALCOHOLS AND ETHERS.

1200 GENERAL.

Lefebvre, Pierre. Alcools et carbure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1221–1223).

1210 PARAFFIN-OLS.

GENERAL.

Cazeneuve, P. Constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (632-636).

Delépine, Marcel. Actions de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (574–586). [1410].

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence de chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1129-1131).

Freundler, P. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1226–1227). [1310].

Haller, A. Sur de nouvelles synthèses effectuées au moyen des molécules renfermant le groupe méthylène associé à un ou deux radicaux négatifs. Action de l'épichlorhydrine et de l'épibromhydrine sur les éthers benzoylacétiques sodés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1459–1463). [1330—1530].

Ipatiew, W[ladimir Nikolajewič]. Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (596–600). [1410–1510].

Nef, J[ohn] U[lric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 318, 1901, (1–57). [7050 7200].

Masson, Henri. Synthèses d'alcools tertiaires de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Perrier et Pouget. Action du chlorure d'aluminium sur les alcools de la série grasse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (551-556).

Trillat, J. A. Oxydation des alcools primaires par l'action du contact. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1227–1229). [0610].

[Oxidation of Alcohols.] Etude de l'action de contact sur les alcools secondaires et tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1495–1497).

ALCOHOLS CnH2n+2O

Lulofs, Pieter Karel. [Die Vertheilung des Natrium in Mischungen des Aethylund Methylalkohols.] (Holländisch) (J. H. de Bussy), Amsterdam, 1901, (60– 66). 23 cm. [7050 1130].

(D-1881)

Methyl Alcohol CH4O

Löb, Walther. [Effect of electric arc discharge on methyl alcohol]. Ueber pyrogenetische Reactionen mittels des elektrischen Stromes. (Vorläufige Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (915–918). [7200].

Meunier, J. Combinaison moléculaire formée par l'iodure de méthyle et l'alcool méthylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (572-573). [1110].

Newth, G. S. [Preparation of methyl ether by the action of phosphoric acid on methyl alcohol]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (147-148) [Abstract]. [1120].

Wolff, J. Ueber das Vorkommen von Methylalkohol in den vergohrenen Säften verschiedener Früchte und in einigen natürlichen Branntweinen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (391– 394). [Q 1884 R 1820 M 3100].

Magnesium derivative Mg(OMe)₂ **Tissier** et Grignard. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (835-837). [2000].

Methyl sulphate.

Blackler, M. Bennett. Note on the Preparation of Dimethyl Sulphate. Chem. News, London, 83, 1901, (303-304).

Chloro- and Bromo-methyl alcohols.

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1930—1610].

Chloro-methyl acetate CH₃.CO.O.CH₂Cl

Descudé, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1567–1569). [1410 1310 1330].

Methyl thio-alcohol MeSH (Methyl mercaptan).

Nencki, M[arcel]. Berichtigung [zu O. Cohnheim, Monographie der Eiweisskörper in Roscoe-Schorlemmers Lehrbuch der Chemie, Braunschweig, 1900]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (201–202). [4000 Q 1140].

Methyl sulphide Me2S

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals.

J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250-258). [0250 2000].

Ethyl Alcohol C2H6O

Barsickow, M. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (49-50). [R 3900 M 7700].

Weil, R. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (78–79). [R 3900 M 7700].

Ethyl Salts of Inorganic Acids.

Ethyl nitrite EtNO2

Farr, E. H., and Wright, R. [Causes of instability in ethyl nitrite solutions]. Pharm. J., London, (Ser. iv.), 13, 1901, (141).

Harvey, T. F. Causes of Instability in Ethyl Nitrite Solutions. Chemist and Druggist, London, 58, 1901, (833– 835).

Ethyl sulphuric acid EtHSO₄ [Salt:-KEtSO₄HF].

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ucber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357–378). [1330].

Bromo- and Iodo-ethyl Alcohol CH₂Br.CH₂OH and CH₂I.CH₂OH and their acetates CH₂Br.CH₂OAc and CH₂I.CH₂OAc

Henry, L[ouis]. Sur quelques dérivés éthyléniques, [le bromo- et le jodo-acétate d'éthylène, la monobrom- et monojod- hydrine éthylènique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (243–254).

Ethyl ether Et2O

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether — Wasser—Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56-75). [7050-7150].

Hydrogen Ethyl Peroxide HO₂C₂H₅ and its barium salt.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Aethylhydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 34, 1901, (738-749). [1930 1330]. Ethyl sulphide Et2S

Heat of formation.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (322-327). [1000 1220].

Ethyl thio-alcohol EtSH (Ethyl mercaptan.)

Heat of formation.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (322–327). [1000 1220].

Interactions.

Tarbouriech. Action du mercaptan sur les quinones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (313-315). [1530].

Butyl Alcohols $\mathrm{C_4H_{10}O}$ Sec-butyl Alcohol Et. CHMe. OH

[Secondary Butyl Alcohol, Derivatives of.] Norris and Green. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (293–318). [1110].

Amyl Alcohols C5H12O

Guye, Philippe A. Notes sur les dérivés amyliques actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (544-551). [7000].

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (479-484).

Berichtigung zu der Abhandlung: Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (784). [6500 Q 1605].

und McKenzie, Alex. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (485–491).

Amyl mercaptan C₅H₁₁SH [Heat of formation.]

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (Sér. 7), **22**, 1901, (322–327). [1000 1220].

Heptyl Alcohols C7H16O

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207–210). 213 **1210**

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (300-302).

Octyl Alcohols $C_8H_{18}O$ Methyl hexyl carbinol.

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé; synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (685-688).

Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé, synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (415-416).

Dimethyl-amyl-carbinol C₅H₁₁. CMe₂OH

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Ennyl (or Nonyl) Alcohols

Diethyl-isobutyl-carbinol CEt₂(C₄H₂)OH

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Di-isobutyl-carbinol (C₄H₉)₂CH . OH

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1310–2000].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Decyl} & \textbf{Alcohols} & C_{10}H_{22}O \\ \textbf{Diethyl-amyl-carbinol} \\ & C_5H_{11}CEt_2OH \end{array}$

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Hendecyl Alcohols $C_{11}H_{24}()$ Di-isoamyl-carbinol $(C_5H_{11})_2CH.OH$

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1310–2000].

$\begin{array}{c} \textbf{Tridecyl Alcohols} \quad C_{13}H_{28}O \\ \textbf{Di-ethyl-octyl-carbinol} \\ \quad C_{8}H_{17}CEt_{2}OH \end{array}$

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

$\begin{array}{c} \textbf{Tetradecyl Alcohols} \quad \mathrm{C_{14}H_{30}O} \\ \textbf{Diheptyl Alcohol.} \end{array}$

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207–210).

Guerbet, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (Sér. 3), **25**, 1901, (300–302).

Hexadecyl Alcohols $C_{16}H_{34}O$ Cetyl Alcohol.

Cetyl thiocyanate C₁₇H₃₃NS i.e.

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Dioctyl alcohol.

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (685-688).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Henicosyl Alcohols} & C_{21}H_{44}O \\ & \textbf{Triheptyl Alcohol.} \end{array}$

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207-210).

Tetraicos y l Alcohols $C_{24}H_{50}O$ Trioctyl alcohol.

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (685–688).

$egin{array}{ll} egin{array}{ll} egi$

Psyllostearyl alcohol.

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (355–360). [1350–1250–1310–Q 1510–1605–N 4011].

DIOLS.

GENERAL.

Henry, L[ouis]. [Sur l'action de l'ammoniaque et des amines sur les oxydes glycoliques.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (25–26). [1600–1610–7200].

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_2$

Alcohols $C_2H_6O_2$

Ethylene glycol $CH_2OH.CH_2OH$

Forcrand (de). Chaleur spécifique et chaleur de fusion du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (569 - 571). [7200].

Vaporisation et hydratation du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (688–690). [7200].

Alcohols $C_4H_{10}O_2$ Butanediol

HO. CH₂. CH₂. CH₂. CH₂. OH (Tetramethylene glycol).

Hamonet, l'abbé J. Un nouveau glycol biprimaire, le butanediol 1-4 ou glycol tétraméthylenique et sa diacetine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (631-633).

 $\begin{array}{c} \textit{Diamylether} \\ \textit{C}_5\textit{H}_{11}\textit{O} \,.\, \textit{CH}_2 \,.\, \textit{CH}_2 \,.\, \textit{CH}_2 \,.\, \textit{CH}_2 \,.\, \textit{CC}_5\textit{H}_{11} \end{array}$

Hamonet, l'abbé J. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (259-261). [7250-1310].

Alcohols $C_{12}H_{26}O_2$

Dodecanediol HO.CEt₂. CH₂. CH₃. CEt₃OH

Valeur, Amand. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (833, 834). [1220 2000].

TRIOLS.

 $Vreques = G_{n}H^{3n-1}(\mathfrak{I}^{3})$

Glycerol C3H8O3

Long, J. H. Optical Rotation of Certain Tartrates in Glycerol. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (813–817). [7300].

TETRA-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n-2}O_4$

Alcohols C4H10()4

Erythrol

CH₂OH. CH(OH). CH(OH). CH₂OH (Erythrite. Erythritol. Tetrol).

Maquenne, L., et Bertrand, Gabriel. Sur les érythrites actives. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (740-743).

racémique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (743–745).

Sur les érythrites actives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1419–1421).

Sur l'érythrite racémique. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1565–1567).

Ethylidene ether

 $\begin{array}{c} C_4H_8O_4:(C^*HMe),\\ \text{Dichlorodiethylidene}\\ C_4H_8O_4(C^*H:CH_2Cl)_2 \end{array}$

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968–971). [1410–1910].

Alcohols $C_bH_{12}O_4$

Betitol C₆H₈(OH)₄ (Betite).

Lippmann, Edmund O. von. Ueber ein Vorkommen von Chinasäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1159–1162). [1330–1350–M 3120–5400].

HEXA-OLS.

 $\Lambda \, \text{LCOHOLS} \quad C_n H_{2n+2} O_6$

Alcohols $C_6H_{14}O_6$ Mannitol.

 $\begin{array}{c} \textit{Dichlorodiethylidene} \quad \textit{ether} \\ \text{$C_{b}H_{10}O_{6}(CH.CH_{2}Cl)_{2}$} \end{array}$

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968-971). [1410-1910].

1220 UNSATURATED OPEN CHAIN OLS.

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé.— Nouvelle méthode de synthèse des alcools. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (179–181).

Moureu, Ch., et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique: synthèse d'alcools primaires acétyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1223–1226). [1120 1230].

Авсоновя С_пН_{2п}О

 $\begin{array}{cccc} & \textbf{Alcohols} & \mathrm{C_3H_6O} \\ \textbf{Allyl} & \textbf{Alcohol} & \mathrm{CH_2:CH.CH_2OH} \end{array}$

Allyl sulphide (C₃H₅)₂S Heat of formation.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (Sér. 7), **22**, 1901, (322–327). [1000 1210].

Allyl disulphide (C3H5)2S2

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le bisulfure d'allyle, préparé par l'action du bisulfure de sodium sur le bromure d'allyle.] Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1801, (134–135). [1000 1130 1330 1310 1110 5010].

$\begin{array}{ccc} \textbf{A} \ \textbf{l} \ \textbf{c} \ \textbf{o} \ \textbf{h} \ \textbf{o} \ \textbf{l} \ \textbf{s} & \mathrm{C}_{4} \mathrm{H}_{8} \mathrm{O} \\ \textbf{Butenyl} \ \textbf{alcohol.} \end{array}$

Butenyl thiocarbimide CH₂: CH. CH₂. CH₂. N:C:S

Sjollema, B. L'isosulfocyanate [de crotonyle, l'huile volatile] des graines de

215 1230

Brassica napus. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (237–242). [C 3860 M 3120 5400].

Alcohol ('11H22O

Valeur, Amand. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (833–834). [1210 2000].

ALCOHOLS C_nH_{2n-2}O

Alcohols $C_8H_{14}O$ n- β -Octinyl alcohol

('5H₁₁, C; C, CH₂OH (n-Amyl-propargyl alcohol).

Moureu, Ch., et Desmots, H. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1223–1226). [1120–1230].

Alcohols C₁₀H₁₈O Myrcenol

 $CMe_2 : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CMe(OH) \cdot CH \cdot CH_2$ (Decinyl alcohol).

Barbier, Ph. Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1048–1050). [1120 1420].

Decinyl Alcohol

 $\texttt{CMe}_2: \texttt{CH} \cdot \texttt{CH}_2 \cdot \texttt{CH}_2 \cdot \texttt{CMe} : \texttt{CH} \cdot \texttt{CH}_2 \texttt{OH}$

Barbier, Ph. Sur la constitution du licaréol (linalol). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (828-832).

1230 BENZENOID OLS.

GENERAL.

Bryan, Thomas Joseph. Ueber die Einwirkung von o- und p-Tolylsenföl auf Phenole bei Gegenwart von Aluminiumchlorid. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (23). 22 cm. 1 M. [1130].

Cazeneuve, P. Constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (632-636). [1210].

Fiquet, Edmond. Synthèse et propriétés des nitriles - phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591–598). [1330].

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestand-

theile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (49-76). [6500 1140 1240 1540 M 3120].

Lumière, A., Lumière, L., et Perrin, F. Action de l'oxyde de mercure sur quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (635–637). [2000 1330 0380].

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1330-1310].

Thoms, H[ermann], und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1021–1023). [1150-6500-M-3120].

Tingle and O'Byrne. . . . Phenols, Action on Ethylic Oxalate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (496–501). [1310].

Verley, Albert. Sur les éthers sulfuriques acides des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (47-49).

$\begin{array}{ccc} P_{HENOLS} & C_n H_{2n-6} O \\ \hline \textbf{Phenol} & C_6 H_6 O \end{array}$

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (421-423). [1330].

Phenyl Salts.

Phenyl Borate B(OPh)3

Hillringhaus, F. Ueber Borsäurephenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [0160].

Phenyl thiocyanoacetate NCS.CH₂.CO.OPh

Wheeler, Henry L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1310–1330].

Phenyl sulphocyanide and isosulphocyanide.
[Heats of formation].

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (327-329). [1310].

 $E\,t\,h\,y\,l$ $e\,t\,h\,e\,r$ C_6H_5 . OEt (Phenetol).

Schober, William B., and Bowers, Henry L. The Action of Sulphuric Acid on Phenetol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (69-76).

Diphenyl-chlorotrimethylene dioxide

C₁₅H₁₅O₂C1 *i.e.* CHCl(CH₂OPh)₂ **Boyd,** D. R. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1221-1227).

Diphenyl-oxytrimethylene dioxide.

C₁₅H₁₆O₂ i.e. HO . CH(CH₂ . OPh)₂

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on . . . [the diphenyl ether] of Glycerol. . . . [Diphenoxyisopropyl chloride and phosphite.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221–1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188–189) [Abstract].

Diphenyl oxide Ph.O

Cook, Alfred N. [Phenylether, Derivatives.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (806-813).

Haeussermann, C[arl], und Müller. Aug. Ueber einige Abkömmlinge des Phenyläthers. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1069– 1071).

Diphenyl selenide Ph₂Se

[Diphenyl selenide. Converted by S into Ph₂S.]

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130 0700].

Diphenyl telluride Ph₂Te [Diphenyl telluride. Converted by S

into Ph₂S].

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O.
Ueber Verdrängungen in der SchwefelSelen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130

Bromophenols. Azoderivative.

0700].

C₁₃H₁₀ON₂Br₂ **Hewitt,** J. T., and Tervet, John N. [o-, m-, and p-Tolueneazodibromophenol, and their ethyl ethers, and acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1090–1093) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (172–173) [Abstract]. [1720].

Iodophenols.

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, C.-R, Acad. sci., **132**, 1901, (831–833). [0390].

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (629-632).

p-Iodophenol. Methyl ether C_6H_4I . OMe

Brenans, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (819-822).

4, 2, 1- $\underset{C_6H_3I_2.OH}{\text{Di-iodo-phenol}}$

Acetyl derivative C₆H₃I₂(OAc) **Brenans**, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (831–833). [0390].

Propyl, isopropyl and allyl ethers, and benzoyl, succinyl, and phthalyl derivatives of diiodophenol.

Brenans, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (819-822).

6, 4, 2, 1, Tri-iodophenol C, H₂I₃.OH

Methyl, ethyl, propyl, allyl, and benzyl ethers, and acetyl and benzoyl derivatives.

Brenans, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (819-822).

o-Nitrophenol Azo compounds.

C₁₃H₁₁O₃N₃ **Hewitt,** John Theodore, and Lindfield, James Henry. [o-, m-, and p-Tolueneazoonitrophenol, and their acetyl and benzoyl derivatives and ethyl ethers.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (155–159).

 $\begin{array}{ccc} Trinitrophenols & C_6H_3O_7N_3 & \textit{i.e.} \\ & C_6H_2(NO_2)_3OH \\ Picric & Acid. \end{array}$

 $\begin{array}{cccc} Thallium\ salt & C_6H_2(NO_2)_3.\ OTl \\ \textbf{Rabe,}\ W.\ O. & Ueber\ die\ physikalische \\ Isomerie\ des\ Thallopikrats. & Zs.\ physik. \\ Chem.,\ Leipzig,\ \textbf{38},\ 1901,\ (175-184). \\ [0790\quad 7000\quad G\ 520]. \end{array}$

Isopicric Acid.

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55–60). [1130 1630].

Nitrophenyl sulphides. Di-o (and p)-nitro-di-phenyl disulphide $C_6H_4(NO_2).S.S.C_6H_4(NO_2)$ and Tetra-nitro-diphenyl disulphide $S_2(C_6H_3(NO_2)_2)_2$ [1:2:4])₂

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Substitution...au moyen du bisulfure de

sodium [d'un groupe AzO₂ ou d'un halogène dans les corps: orthodinitrobenzène, o. chloronitrobenzène, o. bromonitrobenzène, p. chloronitrobenzène, p. jodonitrobenzène, chlorodinitrobenzène 1.2.4, dichloronitrobenzène 1.2.4, dibromonitrobenzène 1.4.2, chlorodinitrobenzène 1.3.4, chlorure de benzyle et chlorure de benzyle orthonitré. Action du sulfure d'ammonium sur l'o. dinitrobenzène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124-137). [1000 1330 1120 1310 1110 5010].

 $\begin{array}{lll} Di\text{-}o\text{-}nitro\text{-}di\text{-}phenyl & trisul-\\ phide & C_6H_4(NO_2).S.S.S.C_6H_4NO_2\\ and & corresponding & tetrasulphide\\ & C_6H_4(NO_2).S.S.S.S.C_6H_4NO_2 \end{array}$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Sur la formation de tri- et tétrasulfures organiques. [Préparation d' o.o. dinitrodiphényl-trisulfure et d' o.o. dinitrodiphényl-tétrasulfure.] Rec. Trav. chim,. Leiden, 20, 1901, (144–145).

Di-p-nitro-di-phenyl tetrasulphide

 $C_6H_4(NO_2).S.S.S.S.C_6H_4NO_2$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Organic poly- [tri- and tetra-] sulphides Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (457–459) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (401–403) (Dutch). [0500].

 ${\it Chloro-nitro-phenols.}$

1, 2, 3-Chloro-nitro-phenol Methyl and ethyl derivatives C₆H₃Cl(NO₂)OMe [and OEt].

Kock, A[rnold] C[ornelis] de. Sur la substitution du groupe nitro par oxyméthyle [ou oxyéthyle] dans le dinitro-chlorobenzène 1.3.5. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (111-114). [1130].

Chloro-and bromo-nitro-phenyl sulphides.

Di-m- (and p-) chloro-di-o-nitro-di-phenyl disulphides

C₆H₃Cl(NO₂). S. S. C₆H₃Cl(NO₂)

Blanksma, J. J. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124–137).

Di-p-bromo-di-o-nitro-diphenyl disulphide C₆H₃Br(NO₂). S.S.C₆H₃Br(NO₂)

Blanksma, J. J. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124-137). Nitrosophenol.

 $\begin{array}{c} \text{Dibromo-nitrosophenol} \\ \text{$C_6H_3O_2NBr_2$} \end{array}$

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William.... 2: 6-Dibromo-4-nitrosophenol [and its potassium, acetyl and benzoyl derivatives; also its oxidation and reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (686-690) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (116) [Abstract].

Dinitro-nitrosophenol C₆H₃N₃O₆. Dinitroquinone monoxime.

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (55-60). [1130 1630].

Aminophenols C6H4(NH2).OH

Grimaux, E. Préparation des métaaminophénols alkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (217–218). [1630].

 $o - \Lambda$ m i n o p h e n o l [See also p-aminophenol].

o-Aminophenol phosphate and o-Anisidine phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243–245). [1630-7050-1720-1930].

Dinitro-o-amino-phenol.

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. [Quantitative diazotisation of dinitro-o-anisidine.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1077-1079). [1930].

The diazotisation of dinitroanisidine, and the constitution of the resulting product. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (131–135).

p-Aminophenol.

Ethyl ether.

Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Formylphenetidin. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (178). [1410].

p-Amino-phenol. Ethyl ether. Trioxybenzoyl derivative. C₀H₂(OH)₃. CO.NH.C₀H₄OEt

Gallaminophenetole.

Also o-isomeride and the corresponding methyl ether from p-amino-phenol.

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77-93). [1330 1630 5020 1930].

Bromo-p-amino-phenol. Ethvl ether.

Dibromotrioxybenzol derivative C₆Br₂(OH)₃, CO, NHC₆H₂Br, OE₄ Tribromogallamino-p-phenetole.

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93). [1330 1630 5020 1930].

Dimethyl-p-aminophenol

('6H4NMe2.OH

Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

> Chloro-nitro-eyano-phenol. Methyl and ethyl ethers C, H, Cl(NO2)Cy.OMe and C8H2Cl(NO2)Cy . OEt

Heteren, Willem Jacob van. . . . Action du cyanure de potassium en solution [éthyl- et méthyl-] alcoolique sur le chlorodinitrobenzène 1.2.4. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (107 -110).

Phenols C:HaO Cresols C.H.Me.OH

Phenyl tolyl oxide Ph. O. C. H. Me o-Nitrophenyl o-, m-, and p-tolyl oxides $C_6H_4(NO_2)$. O. C_7H_7 [and their sulphonic acids].

Cook, Alfred N. J. Amer. Chem. Soc.,

Easton, Pa., 23, 1901, (806-813).

Tolyl thiocarbimide C₈H₄Me . NCS Bryan, Thomas Joseph. Ueber die Einwirkung von o- und p-Tolylsenföl auf Phenole bei Gegenwart von Alumin-Diss. Freiburg i. B. iumchlorid. (Speyer & Kaerner), 1901, (23). I M. [1230].

o-Cresol.

Tetrabromo-o-cresol (',Br,Me.OH Bodroux, F. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (818). [0200].

m-Cresol.

m-Tolvi borate B(OC-H-).

Hillringhaus, F. Unenclester. Liebigs Ueber Borsäurephenolester. Ann. Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [0160].

Tetrabromo-m-cresol C7H4Br4O [From bromination of menthone.]

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (40-53). [1540].

p-Cresol.

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1530].

Tetrachloro-p-cresol.

 $\text{CMe} \left< \frac{\text{CCl}}{\text{CCl}} : \frac{\text{CCl}}{\text{CCl}} \right> \text{C}$. OH [yields a ψ -quinol].

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (253-257). [1530].

Azo-compound $C_{13}H_{11}ON_2Br$

Hewitt, John Theodore, and Phillips, Henry Ablett. [Benzeneazo-o-bromo-p-cresol, o-, m-, and p-bromobenzeneazo-p-cresol, and their acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (160–167).

Phenyl p-tolyl chlorotrimethylene dioxide C₁₆H₁₇O₂Cl i.e. Pho.CH2.CHC1.CH2.OC7H7

Boyd, D. R. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1221–1227).

Phenyl tolyl oxytrimethylene dioxide.

('16H,3(); i.e. PhO . CH . CH(OH) . CH₂OC₇H₇

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on . . . [the phenyl p-tolyl ether] of Glycerol . . . Phenoxy-p-tolyloxyisopropyl chloride and phosphite.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1221–1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188-189) [Abstract].

Di-p-tolylchlorotrimethylene dioxide $C_{17}H_{19}O_2Cl$ i.e. CHCl(CH2OC7H7)2

Boyd, D. R. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1221–1227).

Di-p-tolyl oxytrimethylene dioxide.

 $C_{17}H_{20}O_3$ i.e. HO . $CH(CH_2OC_7H_7)_2$

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on . . . [the di-p-tolyl ether] of Glycerol . . . [Di-p-tolyloxyisopropyl chloride and phosphite.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221-1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188-189) [Abstract].

Aminophenyl p-tolyl sulphide $C_{12}H_{15}NS$ i.e. C_7H_7 . S . $C_9H_4NH_2$ (p-Thiotolylaniline).

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1330 1530 5020].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Phenols} & C_8H_{10}O \\ \textbf{Ethyl-phenol} & Et.\,C_6H_4\,.\,OH \end{array}$

Methyl ether $C_9H_{12}O$ i.e. Et. C_6H_4 . OMe (p-Ethyl-anisole) and ethyl ether $C_{10}H_{14}O$ i.e. Et. C_6H_4 . OEt

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethyl-benzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1340 1330].

$\textbf{Xylenols} \quad \mathrm{C_6H_3Me_2} \,.\,\mathrm{OH}$

c-o-**Xylenol** [3:2:1] (${}^{\circ}_{6}H_{3}Me_{2}$. OH 6-Nitroso-1:2:3-xylenol.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940-949).

 $\begin{array}{lll} s\text{-}m\text{-}\textbf{Xylenol} & [5:3:1] \; \mathrm{C_6H_3Me_2.OH} \\ \mathrm{D}\,\mathbf{i}\text{-}\mathrm{a}\,\mathrm{mino}\text{-}\mathrm{d}\,\mathbf{i}\text{-}m\text{-}\mathrm{xylyl} & \text{oxide} \\ \mathrm{C_{16}H_{20}ON_2} \; \textit{i.e.} \; \mathrm{O}(\mathrm{C_6H_2Me_2.NH_2})_2 \; [1:3:5:4]. \end{array}$

Bamberger, Eug[en], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (292– 311). [1630—1130].

2-Nitroso-1:3:5-xylenol $C_8H_9O_2N$

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940-949). [5020 1930 1940 1630].

c-m-**Xylenol** [6:2:1] $C_6H_3Me_2$. OH A min o - m - x y lenol

 $C_8H_{11}ON$ i.e. $C_6H_2Me_2(NH_2)$. OH [5:3:4:1].

Bamberger, Eug[en], und Rising. Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (292-311). [1630 1130]

i-m-**Xylenol** [4:2:1] $C_6H_3Me_2$. OH

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [Condensation of m-xylenol with ethyl phenylpropiolate and with ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1187–1189) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187–188) [Abstract]. [1330–1910].

Phenols $C_{10}H_{14}()$

Thymol $[5:2:1] C_6H_3Me(C_3H_7)OH$

Ruhemann, Siegfried. [Interaction of the sodium derivatives of thymol and carvacrol with ethyl chlorofumarate, and of the former with ethyl phenylpropiolate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (918-922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (155-156) [Abstract]. [1330 1340 1910].

Larter, A. T. [Nitration of dinitrothymol and its ethyl ether with formation of trinitro-*m*-cresol and its ethyl ether.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (183–184).

> Dithymyl carbonate (C₁₀H₁₃)₂CO₃

Pool, J[ohan] F[rederik]. Thymotal [der kohlensaure Ester des Thymols]. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, **38**, 1901, No. 1.

 $\textbf{Carvacrol} \quad [2:5:1] \;\; C_6H_3Me(C_3H_7)OH$

Bodroux, F. Action du brome en présence du bromure d'aluminium sur le carvacrol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (818). [0200].

 Λ всонов $C_nH_{2n-6}O$

$\begin{array}{ccc} \textbf{Alcohol} & \mathrm{C_7H_8O} \\ \textbf{Benzyl Alcohol} & \mathrm{PhCH_2.OH} \end{array}$

Benzyl nitrite C7H7NO2

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die salpetrige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (755-762). 10490]. Benzyl thio-alcohol.

Phenylamino - phenylcarbinyl mercaptan: Acetyl derivative C₁₅H₁₅ONS *i.e.* NAcPh. CHPh. SH

Eibner, A[lex]. Ueber ein halogensubstituirtes Aminomercaptan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (657–660). [1630].

Dibenzyl disulphide CH2Ph.S.S.CH2Ph and Di-o-nitrodibenzyl disulphide S2(CH2C6H4NO2)2

Blanksma, J. J. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124-137).

Alcohols CaH10() Methylbenzyl Alcohols

C6H4Me . CH2OH m-Methyl-benzyl thiocyanate $\mathbb{C}_6\mathrm{H}_4\mathrm{Me}$. CH_2 . SCN . (ω -Xylyl thiocyanate).

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185-206). [1310 1330].

an - Methyl-benzyl mercaptan CH3. C6H4. CH2. SH

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, **1**901, (185–206). [1310—1330].

Benzyl m-methylbenzyl sulphide C₆H₄Me.CH₂.S.CH₂Ph

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 6, 1901, (185–206). [1310 1330].

Phenethyl alcohol PhMeCH.OH

Phenethyl thiocyanate PhMeCH . SCN

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md. Amer. Chem. J., 26, 1901, (185–206). [1310—1330].

Alcohols C9H12O Phenyl-isopropyl alcohol $PhCMe_2 . OH.$

Boedtker, Eyvind. Sur l'oxydation des homologues du benzène. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (843-852). [1130 1140].

Dimethylbenzyl Alcohol C₆H₃Me₂. CH₂OH

Dimethylbenzyl - thiocyanate C₈H₃Me₂.ČH₂.SCN ω-Mesityl thiocyanate.

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, **1**901, (185–206). [1310—1330].

PHENOLS CnH2n-8O

Phenols CoH, O

p-Allyl-phenol

 $HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2CH : CH_2$ and p-Propenyl-phenol HO.C₆H₄.CMe:CH₂

Methyl ethers MeO.C.H. C.H. Anethole and its isomerides

Béhal et Tiffeneau. Sur un isomére de l'anéthol et sur la constitution de ce dernier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132,

Bougault, J. Action de l'iode et de l'oxyde jaune de mercure sur l'anéthol, l'estragol, le safrol etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (444–446).

1901, (561–563). [2000 1530].

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (782–784).

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations Caractérisation de la successives. chaîne propénylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (448-450). [1330].

[Anethole CHMe: CH. C6H4. OMe and its polymeride.]

Béhal et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (561–563). [2000 1530]. Methyl ether $[p-\psi-Propenyl-phenol.]$ CH₂:CMe.C₆H₄.OMe. Propenyl-anisole.] **Béhal** et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad.

sei., **132**, 1901, (561–563). [2000 1530].

ALCOHOLS C_nH_{2n-8}O

Alcohols C8H8O

Iso-styryl Alcohol $CH_2: CPh.OH$ $(\psi$ -acetophenone).

Xylyl isostyryl oxide C₁₆H₁₆ O i.e. C₆H₃Me₂.O.CPh: CH₂

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1188). [1330 1910].

Thymyl styryloxide C18H20O i.e. CH₂: C Ph. O. C₆H₃Me . C₃H₇

β-Thymostyrene.

Ruhemann, Siegfried. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (920–922). [1330 1340 1910].

ALCOHOLS CnH2n-10O

A cohols C9H8O

Phenyl-propargyl alcohol CPh : C.CH2.OH

Moureu, Ch., et Desmots, H. Paris. C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1223-1226). [1120 1220].

PHENOLS CnH2n-12O

Phenols CanHaO Naphthols C10H7.OH

Japp, F. R., and Maitland, W. [Action of a mixture of phenylhydrazine and its hydrochloride on a- and \(\beta\)-naphthol.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (176-177). [1930].

B-Naphthol [action of chloroform and caustic soda].

Fosse, R. Sur l'aldéhyde oxynaphtoïque, méthanal 1 naphtylol 2. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (371-375). [1430].

B-Naphthyl borate B(OC₁₀ H₇)₃ Hillringhaus, F. Ueber Borsäure-nenolester. Liebigs Ann. Chem., phenolester. Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [0160].

ALCOHOLS $C_nH_{2n-12}O$

Alcohols C13H14O a-Naphthyl-isopropyl alcohol C₁₀H₇. CMe₂. OH

Grignard, V. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497–499). [1130 2000].

ALCOHOLS C_nH_{2n-14}O

Alcohols C13H12O

(C₆H₅)₂CH . OH Diphenyl carbinol (Benzhydrol).

Diphenyl carbinyl thiocyanate C₁₄H₁₁NS i.e. Ph₂CH.NCS Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

ALCOHOLS C_nH_{2n-18}O

Alcohols C14H10O

Anthranol C_bH₄ $\left\langle \begin{array}{c} CH \\ C(OH) \end{array} \right\rangle C_bH_4$

Bistetramethyldiaminophenyl- $\begin{bmatrix} a \text{ n t h r a n o l} & C_{48}H_{48}O_2N_4 \text{ i.e.} \\ C_6H_4 < C(C_6H_4NMe_2) \\ C_6H_3NMe_2 \end{bmatrix}_2$

Haller, A. et, Guyot, A. Préparation et propriétés des tétraméthyldiamidophényl-anthranol et oxanthranol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (315-322). [1630 1240 1540].

PHENOLS C.H. O.

Phenols C19H16O

Oxytriaminotriphenylmethane.

Oxy-hexamethyltriaminotriphenyl-methane

 $(NMe_2 . C_6H_4)_2CH.C_6H_3(OH) . NMe_2$ Haller, A., et Guvot, A. Par's, C.-R.

Acad. sei., **132**, 1901, (1527–1531). [1630 5010 5020].

Аксонок С_вН₂₀₋₂₂О

Alcohols C19H16O

Triphenyl carbinol Ph₃C. OH

Triphenvlthiocarbinol Ph₃C.SH Acetyl and Benzovl derivatives Ph₃CSAc and Ph₃CSBz.

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md. Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360).

ALCOHOLS C_nH_{2n-30}O

Alcohol C22H14O

Fosse, R. Sur le prétendu binaphtylène-Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (695–697). [1240].

DIOLS.

PHENOLS C_nH_{2n-6}O,

Phenols C6H6O2

Pyrocatechol $C_6H_4(OH)_2$ [1:2].

(Catechol. Pyrocatechin).

Pyrocatechol carbohydrazide C₇H₈O₃N₂ i.e. HO . C₆H₄ . O . CO . N₂H₃. [and acetophenone pyrocatechol carbohydrazone C₁₅H₁₄O₃N₂ i.e.

 $HO \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot CO \cdot NH \cdot N : CMePh].$

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190–203).

Chloro-pyrocatechol C₆H₅O₂Cl i.e. $C_6H_3Cl(OH)_2$

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (10-46). [1330 1530].

Di-nitro-di-oxy-diphenyl oxide HO . $\mathrm{C_6H_4}$. O . $\mathrm{C_6H_2(NO_2)_2OH}$

Hillyer, H. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (361-372). [1910].

Resorcinol $C_6H_4(OH)_2$ [1:3]. (Resorcin).

Pawlewski, Br[onisław]. Condensation de la résorcine avec le chlorure de benzyle (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (24–25). [1130].

Resorcinol carbohydrazide C₇H₈O₃N₂ i.e. HO.C₆H₄.O.CO.N₂H₃. and its condensation products with acetic, benzoic, and salicylic aldehydes, and with acetophenone].

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190-203).

Resorcinol carbodiethvlamide

HO.C.H.O.CO.NEt Resorcinol dicarbotetraethyldiamide C₆H₄(O.CO.NEt₂)₂

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (190 203).

Nitroresoreinol.

Meldola, R[aphael], and Eyre, J[ohn] V[argas]. [Mono- and di-methyl ethers of nitroresorcinol and of dinitroresorcinol. The benzovl derivative of the methyl ether of nitroresorcinol and the acetamino-derivative of the methyl ether of resorcinol.] London, Proc Chem. Soc., **17**, 1901, (131–135). [1630]

Bromo-nitro-resorcinol.

Bromo - dinitro - resorcinol. Monoethyl ether C6HBr(NO2)2(OH).OEt

Jackson, C. L., and Earle, R. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (47–55). [0500–1130].

Quinol $C_6H_4(OH)_2$ [1:4]. (Hydroquinone).

Theodor. Kempf, Theodor. Darstellung von Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (164). [1530 1130].

Quinol carbohydrazide C₅H₈O₃N₂ i.e. HO. (6H4.O.CO. N2H3 [and its condensation products with acetic, benzoic, and salicylic aldehydes and with acetophenonel

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190–203).

Quinol diphenyl ether

 $C_{18}H_{14}O_{2}$ i.e. $C_{6}H_{4}(\mathrm{OPh})_{2}$ **Haeussermann**, C[arl], und Müller, Aug. Ueber einige Abkömmlinge des Phenyläthers. (IV. Mittheilung.) Ber-Iin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1069-1071).

Quinol p-nitrodiphenyl ether C₁₈H₁₃O₄N i.e. PhO . C₆H₄ . OC₆H₄NO₂

Haeussermann, C[arl], und Müller, Aug., loc. cit.

Quinol p-aminodiphenyl ether C₁₈H₁₅O₂N i.e. C₆H₅O · C₆H₄ · OC₆H₄NH₂ Haeussermann, ('[arl], und Müller,

Aug., loc. cit.

Phenols C7H8O2

Phenols C₆H₂Me(OH)₂

Toluquinol $C_6H_3Me(OH)_9$ [1:3:6].

Chloro - amino - p-toluquinol (Chloro - amino - hydrotoluquinone) C_sHMeCl(NH₂)(OH)₂ [1:4:2:3:6]or 1:2:4:3:6] [and the corresponding bromo-amino-hydrotoluquinone].

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1530].

Di-bromo-nitro-p-toluquinol (Di - bromo - nitro - hydrotoluquinone) $C_6MeBr_2 (NO_2) (OH)_2 [1:2:5:4:3:6 or$ 1:4:5:2:3:6].

Zincke, Th[eodor], loc. cit.

Phenols C₈H₁₀O₂

Ethylquinol $C_6H_3Et(OH)_2$ [1:3:6]. Tribromo-ethyl-hydroquinone C₆Br₃Et(OH)₂

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (253–257). [1130 1530].

PHENOLS C_nH_{2n-9}O₂

Phenols $C_9H_{10}O_2$ $(HO)_2C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$ Phenol Methyl ether

(MeO)(OH)C6H3.C3H6 (Eugenol).

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [Condensation of eugenol with ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1186-1187) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1330 1910].

Eugenvl hydrogen sulphate. $C_3H_5 \cdot C_6H_3(OMe) \cdot O \cdot SO_3H$

Verley, Albert. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (47–49).

PHENOLS C.H. 1400

Phenols $C_{15}H_{16}O_2$

Oxy-phenyl-propyl-phenol

C₆H₄(OH). CH₂. CH₂. CHPh. OH (Dihydrocoumaryl alcohol).

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenou. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409-412). [1530 1910].

ALCOHOLS C_nH_{2n-14}O₂

Alcohol $C_{13}H_{12}O_2$

Dioxydiphenylmethane Ph₂C(OH)₂ (Benzophenone hydrate).

Mackenzie, John Edwin. [Dipropyloxy- and dissobutyloxy-diphenylmethane; the action of nitric acid and of aniline on dimethoxydiphenylmethane]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1206–1210) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 77, 1901, (150) [Abstract]. [1110–1430–1530].

Alcohol $C_{17}H_{20}O_2$.

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. [αα-Diphenyl-αα-dihydroxypentane]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (173–174) [Abstract]. [1530–1240–1330–1140].

PHENOLS C_nH_{2n-36}O₂

 $\textbf{Phenol} \quad C_{25}H_{20}O_2$

Dioxytetraphenylmethane $CPh_2(C_6H_4OH)_2$

Mackenzie, John Edwin. [4:4'-Dihydroxy-tetraphenylmethane and its diacetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1209-1210) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 47, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1430 1530].

PHENOLS C_nH_{2n-34}O₂

 $\textbf{Phenol} \quad C_{27}H_{20}O_2$

Phenyl-methylene-di- β -naphthol $CHPh(C_{10}H_6OH)_2$

Hewitt, J. T., und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (202–204). [1430–1910].

TRIOLS.

PHENOLS CnH2n-6O3

Phenols C.H.O.

Pyrogallol C₆H₃(OH). (Pyrogallic Acid).

Różycki, Leon. [Sur la condensation du pyrogallole avec le chlorure de butyle] (Polish); Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (137-138). [1110].

Oxyquinol $C_6H_3(OH)_3$ [1:2:4].

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (423-426). [1330].

 Λ всоповя С $_{n}H_{2n-40}O_{3}$

Trioxytrinaphthylmethane

 $C_{31}H_{22}O_3$ i.e. $CH(C_{10}H_6OH)$,

 $O = \begin{cases} Anhydride, \\ O = \begin{pmatrix} C_{10}H_6 \\ C_{10}H_6 \end{pmatrix} \\ CH \cdot C_{10}H_6OH \end{cases}$

Fosse, R. Sur le naphtylol-naphtyloxy-naphtylmethane. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (787-789). [1240].

TETRA-OLS.

PHENOLS C_nH_{2n-1}.O₄

Tetraoxydiphenylethylene $C_{14}H_{12}O_4$.

3:4:3':4'Tetra-methoxy-diphenyl-cthylene $C_8H_3(OMe)_2.$ CH:CH. $C_6H_3(OMe)_2$

Feuerstein, W. Ueber das 3, 4, 3, '4,'-Tetramethoxystilben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (415–416).

ENNEA-OLS (NONO-OLS).

PHENOLS C_nH_{2n-22}O₃

Phenol $C_{19}H_{16}O_{9}$ Hexa-oxy-leucaurin $CH(C_8H_2(OH)_2)_3$

Hera-methyl derivative C₂₅H_{.8}O₄ i.e. CH(C₆H₂(OMe)₂OH)₃ (Leucoeupittone).

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031 1040). [5020 1630].

DECA-OLS.

PHENOLS C.H., O.

Phenol C16H16O10

Anleydride (C6H2(OH)3)2

Hera oxy-aurin. Noreupittone and its Hexamethylderivative, tone C25H2, O9.

Liebermann, C[arl]. Ueber Eupitton und Pittakall. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1026-1030). [5020].

1240

REDUCED BENZENOID AND CYCLIC OLS.

OLS.

OLS CnH:nO

01s C4H8O.

Trimethylene-carbinol

 $\stackrel{\mathrm{CH}_2}{\overset{\circ}{\mathrm{H}}}$ CH . CH₂OH

Henry, L[ouis]. Sur . . . [l'alcool éthyléno-éthylique.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (255-258). [1640 1340].

01s C5H16O

Tetramethylene-carbinol

 $CH_2 < CH_2 > CH \cdot CH_2OH$

Perkin, W. H., jun. Tetramethylenecarbinol. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (329-331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (33) [Abstract].

01s C16H20O

Menthol C_{10} H_{19} . OH

Menthyl cinnamate dibromide C₁₉H₂₈O₂Br₂

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1308). [1310 1320 1330].

Menthyl pyruvate C₁₃H₂₁O₃ i.c.

CH₃·CO·CO₂C₁₀H₁₉
Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1309). [1310 1320 1330].

 $\begin{array}{lll} \texttt{Menthyl} & \texttt{mesaconate} & C_{25}H_{4,0}Q_{4} \\ \textit{i.e.} & (C_{10}H_{19}) & C_{5}H_{4}Q_{4} & \texttt{Menthyl} & \texttt{pyrotartrate} & C_{25}H_{44}Q_{4} \\ \textit{i.e.} & (C_{10}H_{19})_{2}C_{5}H_{6}Q_{4}, \end{array}$ and Menthyl a-methylcinnamate $C_0H_{28}O_2$

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1308-1311). [1310 1320 1330].

Menthol chloro-methyl ether C₁₀H₂₁OCl i.e. C₁₀H₁₉O.CH₂Cl

Wedekind, Edgar. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (813-817).

 Ueber Chlormethylmenthyläther und dessen therapeutische Ver-Pharm. Ztg, Berlin, 46, wendung. 1901, (322). [1140 Q 9125].

Menthol methylene ether C21H40O2 i.e. CH2(OC10H19)2 (Dimethyl-methylal).

Ueber die Ein-Wedekind, Edgar. wirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (813-817).

Menthol B-Naphthyloxymethyl ether C10H19O.CH2OC10H7 (Menthyl \beta-naphthyl-methylene ether).

Wedekind. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (813–817).

OLS CnH2n-2O

01s C7H12O

Cycloheptenol C7H11. OH

Ethyl ether C9H16O i.e. C7H11. OEt Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204-374.)

01s C10H18O

Fenchyl alcohols C₁₀H₁₈O

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon - Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1340 1540 1640 M 3120].

Linalool C₁₀H₁₈O

Theulier, Eug. L'essence de bois de rose femelle. Paris, Bul. soc. chem., (sér. 3), **25**, 1901, (468–475). [6500].

Terpineol.

Genvresse, P. Sur une nouvelle préparation du terpinéol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (637–639). [1140].

OLS C_nH_{2n-4}O 01s C10H16O

Oxycamphene C₁₀H₁₅. OH

Forster, Martin Onslow. [1-Hydroxycamphene, and its conversion into camphor.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (651–652) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Limonenol C₁₀H₁₆O

Genvresse, P. Sur un nouvel alcool dérivé du limonène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (414-416). [1540].

OLS CaHan-sO

01s C9H10O

4-0xy-hydrindene

[and its methyl derivative].

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xvlol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1257-1262). [1140 1340 1330].

OLS CnHon-10

01s C17H18O

Di-oxy-diphenyl-pentamethylene

 $CH_2 \ CH_2 \cdot CPh \cdot OH$ $CH_2 \cdot \dot{C}Ph \cdot OH$ (Diphenyl-dihydroxy-cyclopentane).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024). [1530–1230–1330–1140].

OLS C_nH_{2n-10}O

Oxy-dihydro-indene

 $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH(OH) \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$

[and its Methyl ether].

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1257-1262).

OLS CnH2n-34O

01s C29H24O

Tetraphenylcyclopentenol.

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. [Tetraphenylcyclopentenol, and its acetyl derivative; also the action of bromine, phosphorus pentachloride, and alcoholic hydrogen

(D-1881)

chloride on it, and its reduction.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1261-1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1530 15401.

DIOLS.

DIOL CHENNOON OF CHHONAO,

Diosphenol $C_{10}H_{18}O_2$ or $C_{10}H_{16}O_2$ (from oil of Buchu Leaves).

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Bucco-blätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (49-76). [6500 1230 1140 1540 M 3120].

DIOLS CHERNO

Diols C17H18O.

Diphenyldioxycyclopentane.

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. [1: 2-Diphenyl-1: 2-dihydroxycyclopentane, and its oxidation.] London. Full paper]; Proc. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173 – 174) [Abstract]. [1530 1230 1330 1140].

TETRA-OLS.

TETRA-OLS. CaH2nO4

Tetra-ols. $C_6H_{12}O_4$

Tetra-oxy-hexahydrobenzene.

(Diketo-cyclohexane dihydrate.)

Tetra-ethyl derivative.

 $(EtO)_2 \ C \hspace{-0.1cm} \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} \hspace{-0.1cm} \begin{array}{c} CH_2 \\ CH_2 \end{array} \hspace{-0.1cm} \\ C(OEt)_2 \end{array}$

Stollé, R[obert]. Ueber Acetale des Paradiketohexamethylens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1344–1345). [1530].

1250 UNCLASSIFIED OLS.

Capaloin. $C_{15}H_{11}O_4(OH)_2(OMe)$

Tschirch, A[lexander], und Klaveness, Untersuchungen über die Sekrete. 41. Ueber die Ugandaaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (241-249). [6500 M 3120 6000 Q 9190].

Cholesterin.

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865–888). [1350–6500 Q 1540–M 3120–G 750].

Nataloin $C_{15}H_1 \cap (OH)_5 \cap OMe$

Tschirch, A[lexander], und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 40. Über die Natalaloë. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231–240). [6500 Q 9190 M 3120 6000].

Psyllostearyl Alcohol.

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol, und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 32, 1901. (355–360). [1350–1210–1310–Q1510–1605–N 4011].

Storesinol C₁₆H₂₆O₂ [and its isomeride styresinol].

Tschirch, A[lexander], und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (506–547). [6500—1860—M 3120—5400—Q 9190].

ACIDS.

1300 GENERAL.

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1310–1630].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Formation of Amides from Aldehydes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (520–522) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190). [1310].

and Turner, H. J. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Thiourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (190-202). [1310].

Wheeler, Henry L. On Some Addition-Reactions of Thio Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443-449).

1310 PARAFFIN ACIDS.

GENERAL.

Béhal, A. Action des dérivés organométalliques sur les éthers-sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (480–482). [2000].

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organo-métalliques (II). Ethers α -alcoyl- β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (478–480). [2000 1330 1510 1530].

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1129–1131).

Action des chlorures d'acides sur les aldéhydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1567-1569). [1410 1210 1330].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320–1930].

et Mouneyrat, A. Séparation de quelques acides amidés en leurs composants actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (56-68).

Freundler, P. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1226-1227). [1210].

Grignard, V. Action des éthers d'acides gras monobasiques sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1210–2000].

Hébert, Alexandre. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (428-435).

$= C \cdot O$ CH_2

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan], and Alberda van Ekenstein, W[illem]. . . . Formal-(methylene-) compounds of some oxyacids [tartaric acid, citric acid, malic acid]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (400–403) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (373–376) (Dutch). [1810].

Michael, Arthur. [Acid Anhydrides, Preparation of.] Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (918-930). [1330].

Mouneyrat, A. Transformation des acides a amidés en phénylhydantoïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (556–559). [1930].

Partheil, A. Zur Kenntnis des Butterfettes. I. Peschges, W. Die kryoskopische Unterscheidung von Butter und Margarine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (358-363). [6500 Q 1839 1885].

Scholl, Roland. Ueber einige Condensationsproducte aliphatischer Nitroverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (862-869). [1930].

Severin, Emile. Sur les anhydrides mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500–510). [1330].

Simon, L. J., et Dubreuil, L. Action des acides monohalogénés de la série grasse sur la pyridine et la quinoléine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418–421). [1930].

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (681–682). [1330 1610]

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357–378). [1330].

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043– 1050). [1920—1340—1540].

Wislicenus, Wilhelm, und Körber, Heinrich. Ueber intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (218).

PARAFFIN ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2nO2

Formic Acid CH2O2

Cazeneuve, P. Sur l'énergie chimique de l'acide formique; déplacement de l'acide azotique des azotates par l'acide formique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (427-428).

(D-1881)

Pakes, Walter Charles Cross, and Jollyman, Walter Henry. The Bacterial Decomposition of Formic Acid into Carbon Dioxide and Hydrogen. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (386–391) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29) [Abstract].

The Bacterial Oxidation of Formates by Nitrates. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (459–461) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (39–40) [Abstract].

Nitrile CHN

Hydrocyanic Acid.

Prunier. Sur la préparation de l'acide cyanhydrique officinal. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (61–64).

Acetic Acid C₂H₄O₂ Ethyl ester CH₃CO₂Et

Kullgren, Carl. Ueber die Einwirkung von Nichtelektrolyten bei Verseifung von Aethylacetat. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (613–622). [7050].

Nitrile CH₃.CN. (Methyl cyanide Acetonitrile).

Michael, Arthur. On Methyl Cyanide as a Catalytic Reagent; and a Criticism of J. U. Nef's Views on the Frankland Wurtz, and Conrad Reactions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (419–430). [7050].

A m i d e $CH_3 . CO . NH_2$ (Acetamide).

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on acetamide.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (703–704) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61) [Abstract].

Titherley, Arthur Walsh. [Action of alkyl haloids, acid chlorides, halogen derivatives of esters, bromamides, and potassium alkyl sulphates on sodium acetamide.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (391-411) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29-31) [Abstract].

pounds of Acetamide [with Sodium Bromide and Sodium Iodide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (413–414) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract].

Diacetamide Ac,NH

Titherley, Arthur Walsh. A New Method of Preparing Diacetamide.

London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (411-412) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract].

Chloro-acctic Acid CH CL CO2H

Coebergh, Pieter Theodoor. Die chemische Dynamik der Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure. (Holländisch). Haarlem, (Henri Coebergh), 1901, (X+67). 24 cm. [7050].

Bromo-acetic Acid.

Coebergh, Pieter Theodoor. Die chemische Dynamik der Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure (Holländisch). Haarlem, (Henri Coebergh). 1901, (X+67). 24 cm.

Scholl, Roland, und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (870-881). [1930].

 $\begin{array}{cccc} Nitro-acctic & Avid & NO_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 H \\ \hline Ethyl & ester. \end{array}$

wahl, A. Sur le nitroacétate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1050–1053).

Amino-acetic Acid NH₂, CH₂, CO₂H (Glycocoll).

Picrate [and reactions].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320 1930].

Hydroxylamino-acetic Λcid. Ethylester NH(OH).CH₂.CO₂Et **Wahl**. A. Paris, Bul. soc. chim.

Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (918–929).

Carbamido-diacetic Acid (Uramido-diacetic acid) diethyl ester CO(NH.CH₂.CO,Et)₂

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320 1930].

Phenyl thiocarbimido-acetic Acid.

Ethyl ester NHPh. CS. NH. CH₂. CO₂Et **Fischer**, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

Acetylpropenyl-amino-acetic Acid. Ethyl ester.

CH₃, CO, CH; CMe, NH, CH₂, CO₂Et **Fischer**, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1310–1930].

Carboxypropenylaminoacetic Acid

Diethyl ester CO₂Et.CH:CMe.NH.CH₂.CO₂Et Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1310 1930].

Guanido-acetic Acid. (Creatin.)

Gérard, E[rnest]. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (153-155).

Methylaminoacetic Acid NHMe.CH₂.CO₂H (Sarcosine).

Ethylester C5H11O2N

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

Diethylaminoacetic Acid. Ethylo-iodide of the methyl ester

C₃H₂₃O₃N1 i.c. CO₂Me . CH₂ . NEt₃I **Wedekind**, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (90–116).

Phenylmethylamino-acetic Acid. Methylo-iodide of the ethyl ester CO₂Et.CH₂.NPhMe₂I

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

Diazoacetic Acid Ethyl ester C₄H₆O₂N₂

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345-348). [1730 1930].

Propionic Acid C₃H₆O₂

Amino-propionic Acid (alanine).

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320 1930].

a3-Diaminopropionic Acid C3H8O2N,

Tafel, Julius. Ueber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1181–1184). [1930 Q 1635].

Phenyl-amino-propionic Acid Ethyl ester C₁₁H₁₅O₂N

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320-1930].

 $\begin{array}{ll} \textit{Diamino- disulphido- dipropionie Acid} \\ \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{12}\textbf{O}_{4}\textbf{X}_{2}\textbf{S} & \textit{i.e.} & \textbf{S}_{2}(\textbf{CMe}(\textbf{XH}_{2})\,,\textbf{CO}_{2}\textbf{H})_{2} \\ & \textbf{($C'ystine)}, \\ & \textbf{Salts}. \end{array}$

C₆H₁₀O₄N₂S₂Cu; and C₆H₁₂O₄N₁S₂2HCl **Mauthner**, J[ulius]. Beiträge zur Kenntnis des Cystins. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (176–186, mit 1 Taf.). [Q 1610].

Butyric Acids C4H8O

n-Butyric Acid CH₃. CH₂. CH₂. CO₂H

Wehmer, C. Ueber den Einfluss der Buttersäure auf Hefe, Garung und Bakterien. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (42, 59-60). [8020 M 3100 7700 R 1820].

Acetic butyric anhydride $C_2H_3O \cdot O \cdot C_4H_7O$

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1310—1630].

aβ-Dibromobutyrie Acids C₄H₆Br₂O₂ i.e. CH₃. CHBr. CHBr. CO₂H Anilides.

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (189–197). [1320].

 α -Amino-butyric Acid Ethyl ester $C_6H_{13}O_2N$ i.e. CH_3 . CH_2 . $CH(NH_2)$. CO_2Et

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320–1930].

β-Aminobutyric Acid CH₃, CH(NH₂), CH₂, CO₂H [and its ethyl ester, and reactions].

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268-276). [1930].

γ-Granielino-butyrie Acid NH₂ . C(NH) . NH . [CH₂]₃ . CO₂H.

Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (413–418). [1000 Q 1170].

Valeric Acids C₅H₁₀O₂

Servais, L[éon]. Sur les acides valériques α-chlorés [et leurs dérivés, le chlorure de propylacétyle α-chloré et l'α-chlorovalérate d'éthyle, le nitrile isopropylique α-bromé, le chlorure d'isopropylacétyle α-chloré et l'isovalérate d'éthyle α-chloré, le chlorure de méthyl-éthyl-acétate d'éthyle α-chloré, et le méthyl-éthyl-acétate d'éthyle α-chloré]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (42-64). [7200].

n-Valeric Acid Et. CH₂. CH₂. CO₂H

a-Chloro-n-valeric Acid Pr. CHCl. CO₂H

[and its chloride and ethyl ester].

Servais, L. Rec. Trav. chim., Leiden,

20, 1901, (42-64).

αδ-Diamino-n-valeric Acid NH₂. CH₂. CH₂. CH₂. CH(NH₂). CO₂H [inactive ornithin?] Its dibenzoyl derivative is Ornithuric Acid.

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454-464). [1930 8000].

δ-Guanidino-α-amino-n-valeric Acid (is Arginine).

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (278-280). [1610 4000].

Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol Chem., Strassburg, **32**, 1901, (413–418). [4000 Q 1170].

Isovaleric Acid Me₂CH. CH₂. CO₂H Acetic isovaleric anhydride C₂H₁₂O₂.

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1300–1630].

a-Chloro-isovaleric Acid Me₂CH. CHCl. CO₂H

[and its chloride and ethyl ester]. **Servais**, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (42-64).

a-Bromo-isovaleric Acid. Nitrile Me₂CH. CHBr. CN.

Servais, L. Rec. Trav, chim., Leiden, 20, 1901, (42-64).

Methylethylacetic Acid

EtCMeH.CO2H a-Chloro-methylethylacetic Acid Et CMeCl. CO.H [and its chloride and ethyl ester].

Servais, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (42-64).

Hexoic Acids C₆H₁₂O₂

"-Hexoic Acid Pr.CH2.CH2.CO2H "-Hexoic anhydride (C.H.,O),O

Autenrieth, Wilhelm. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901. (168–187). [1300–1630].

a-Amino-n-hexoic Acid (leucine and the inactive acid) and their ethyl esters C₈H₁₇O₂N. [Also preparation of pure leucine].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320–1930].

Erlenmeyer, jun., Emil, und Kunlin, Ueber eine neue Synthese des Jul. r-Leucins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (145–156). [1320] Q 1610].

Isohexoic Acid

CHMe₂. CH₂. CH₂. CO₂H Auhydride C12H22O3

Michael, Arthur. Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (918–930). [1330].

Octoic Acid C₈H₁₆O₂

n-Octore anhydride (C.H., O),O

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1300 1630].

Hendecoic Acid $C_{11}H_{22}O_2$

(Undecylic Acid).

Bromohendeeoic Acid C₁₁H₂₁O₂Br

Walker, James, and Lumsden, John [Bromoundecylic acid, ω-bromoundecylic acid, ω -hydroxyundecylic acid, and the oxidation of the last mentioned]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1191– 1197) [Full paper]; Proc. Chem, Soc., **17**, 1901, (188) [Abstract]. [1320].

Tetradecoic Acids C14H23O2 Myristic Acid.

Thoms, H[ermann], und Mannich, C. Ueber die Gewinnung von Myristinsäure aus dem Samen der Virola venezuelensis Warb. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (263–264). [M 3120 5400].

Octodecoic Acids C18H38O2 Stearic Acid.

Hébert, A. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (633–635). [1120].

Orton, K. J. P. [Preparation of stearamide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1356) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (200) [Abstract]. [1330].

Tritriacontoic Acids C33H66O2

Psyllostearic Acid.

Psyllostearyl psyllostearate (Psylla wax) $C_{33}H_{67}$. O. $C_{33}H_{65}$ O [and the free acid].

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (355–360). [1350 1250 1210 Q 1510 1605 N 40111.

THREE PARATEIN ACIDS WITH OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHonOs

Carbonic Acid CH₂O₃

[Constitution of CO (OH),].

Cazeneuve, P. Constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (632-636). [1230].

Thiocarbonic acid.

Causse, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (220-227). [0320 6500].

Dithiocarbonic Acid phenyl hydrazone esters PhNH.N: C(SR)(SR1) [di-p-nitro-dibenzyl ester; methyl p-nitro-benzyl ester; ethyl p-nitro-benzyl ester; benzyl p-nitro-benzyl ester; o-nitro-benzyl p-nitro-benzyl ester].

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1119-1127). [1630-7000].

Carbamic Acid NH2CO2H.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on urethane.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (701-703) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61) [Abstract].

Nitrile NH2CN (Cyanamide).

Phenyl-methyl-cyanamide.

PhMeN . CN

Scholl, R[oland], und Nörr, W. Berichtigung [betr. Methylcyananilid]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1345). [1630].

 $\begin{array}{l} \textit{Dinitrophenylmethylearbamic Acid} \\ \textbf{[4:2:1]} \quad C_5H_3(NO_2)_2NMe \cdot CO_2H \quad \text{and} \\ \textit{Trinitrophenyl-methyl-carbamic Acid.} \\ \textbf{[6:4:2:1]} \quad C_6H_2(NO_2)_5NMe \cdot CO_2H \end{array}$

Romburgh, P[ieter] van. [On the diand trinitro-derivatives of] . . the esters of methylphenylaminoformic acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 1901, (451–453) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (443–445) (Dutch).

Thiocarbamic Acid.

Doran, Robert Elliott. [Methyl, ethyl and benzyl carboxymethylthiocarbamates.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906–915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1310–1330–1630–1660].

Phenyl-thio-carbanic Acid.

Benzoyl derivative BzNPh.CO.SH

Wheeler, H. L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443-449). [1300].

Benzoylthio-carbanic Acid.

Benzyl ester.

NHBz.CO.S.CH₂Ph

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408-418).

 $\begin{array}{ccc} \textit{Dithiocarbamic Acid} & NH_2 \,.\, CS \,.\, SH \\ [Acetyl \ derivative \ NHAc \,.\, CS_2H \,.\, Ester \\ & NHAc \,.\, CS_2C_5H_{11}] \end{array}$

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185-206). [1230 1330 1530].

[Esters of the acetyl derivative NHAc. CS₂H and of the benzoyl derivative NHBz. CS₂H]

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283–299).

Benzoyl dithiocarbamic Acid
BzNH. CS₂H. Esters
BzNH. CS₂C₅H₁₁;
BzNH. CS₂. CH₂. C₆H₄NO₂;
BzNH. CS₂. CH₂. C₆H₄Br;
BzNH. CS₂. CH₂. CO₂Ph;
BzNH. CS₂. C2H₄N: C₂O₂: C₆H₄;
BzNH. CS₂. C2H₂. C₆H₄Me;
NHBz. CS₂. CH₂. C₆H₄Me;

Wheeler, Henry L., and Johnson, Treat B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185-206). [1310].

Piperidyl-thioaldehydo-carbamic Acid. Methyl ester $C_8H_{14}O_2N_2S$ i.e. $C_5H_{10}N$. C(SH): N. CO_2Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1330 1610 1630 1660].

Imidodithiocarbonic Acid HN: C (SH)₂ (Imino-formic dithio-orthaldehyde).

[Esters of the acetyl derivative NAc: C(SH)₂ and of the benzoyl derivative NBz: C(SH)₂].

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283–299).

Acetyl derivative AcN: C(SH)₂
... Acetylimidodithiocarbonic Esters

Wheeler and Johnson. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1230 1330 1530].

Benzoyl derivative BzN: C(SH)₂

. Benzoylimidodithiocarbonic Esters.

Wheeler and Johnson. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1230 1330 1530].

Methylimido-dithiocarbonic Acid.

Ethylester C₆H₁₃NS₂ i.e. NMe: C(SEt)₂

Delépine, Marcel. Sur les éthers imidodithio-carboniques R.N. = C (SR¹)². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416–1418).

Ethylimido-dithiocarbonic Acid. Methyl ester

C₅H₁₁NS₂ i.e. NEt: C(SMe)₂ **Delépine**, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416-1418). Isobutylimido-dithio-carbonic acid.

Methylester.
C₂H₁₅NS₂ i.e. C₄H₀N : C(SMe)₂

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416-1418).

Imido-dicarbonic Acid NH(CO2H)2 (Imino-diformic Acid). Thioimido-dicarbonic Acid NH(CO2H)(CS.OH) Dimethyl ester NH(CO2Me)(CS.OMe) Methyl ethyl ester NH(CO2Me)(CS.OEt) Methyl benzyl ester NH(CO2Me)(CS.OCH Ph)

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). [1330 1610 1630 1660].

Carbazie Acid NH2. NH. CO2H

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190–203). [1230–1530].

Freundler, P. Sur le phénylcarbazinate de phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (859-862).

 $\begin{array}{c} \textit{Phenyl-dithiocarbazic Acid} \\ \textit{o-and } p\text{-}X \textit{itrobenzylester.} \\ C_{14}H_{13}O_2N_3S_2 \textit{i.e.} \\ N_2H_2Ph. CS.S.CH_2, C_6H_4NO_2 \end{array}$

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1119–1127). [1630 7000].

Urea CH₄ON₂ (Carbanide). and Ψ -Urea.

Jolles, Adolf. Ueber die Oxydation der Hippursäure zu Harnstoff. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (79-82).

Holmes, Willis B. On the Action of the Chlorides of Orthosulphobenzoic and of Paranitroorthosulphobenzoic Acids on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (202–216). [1330].

Holroyd, G. W. F. The Electrolytic Reduction of Nitrourea. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1326-1331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (197) [Abstract].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Carbonyldiphenyl-, carbonyldi-p-tolyl-, and carbonyldi-α- and-β-naphthyl-carbamide]. London J. Chem.

Soc., **79**, 1901, (841-846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract]. [1330].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190). [1300].

Urea toluene p-sulphonate $C_8H_{12}O_4N_2S$

Remsen, Ira, and Garner, W. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 1901, (173–190).

Methyl-ψ-urea HN: C (NH₂). OMe

[Methylisourea]. **McKee**, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209–264). [1630].

Ethyl- ψ -urea HN: $C(NH_2)$. OEt

[Ethylisourea]. **McKee**, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209-264). [1630].

Di-sec-butyl-urea CO(NHC₄H₉)₂ (dextro-rotatory).

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (283–294). [1610 7300].

Phenyl-urea PhNH.CO.NH₂

Benzoyl derivative BzNPh.CO.NH₂

McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Carbonyl-diphenyl-diurea C₁₅H₁₄O₃N₄ i.e. CO(NH.CO.NHPh)₂ **Pickard**, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841-846). [1330 1630].

Phenyl-methyl- ψ -urea.

 $C_8H_{10}ON_2$ *i.e.* HN:C(NHPh).OMe **McKee**, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209–264).

 $Phenyl\text{-}ethyl\text{-}\psi\text{-}urea.$

HN: C(NHPh). OEt McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Phenyl-dimethyl-\$\psi\$-urea.

PhNMe. C(NH). OMe McKee, R. H., loc. cit.

Phenyl-methyl-cthyl- ψ -wrea. PhNEt.C(NH).OMe

McKee, R. H., loc. cit.

Di-phenyl-urca CO(NHPh)

Diphenyl-dichloro-urea $C_{13}H_{10}ON_2Cl_2 = i.e. \quad CO(NPhCl)_2$ Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P.

Die Chloramino-Derivate des symmetrischen Diphenylharnstoffes und deren Umwandlungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1073-1078).

Di-p-chloro-di-phenyl-urea (O (NH. ('bH4('l)2') [Preparation] Chattaway, F. D., und

Orton, K. J. P., loc. cit.

Di-p-chloro-diphenyl-chloro-urea $C_{13}H_9^1ON_2C_3$ i.e. $C_6H_4CINH.CO.NCI.C_6H_4CI$

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc cit.

Tetra-chloro-diphenyl-urea i.e. $(\dot{O}) (\dot{N}\dot{H}, \dot{C}_0 \dot{H}_3 \dot{C} \dot{I}_2)_2$ [1:2:4]. C13H8ON.CL

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Di-p-chloro-di-phenyl-di-chlorourea

C13H8ON2Cl4 i.e. CO(NCL.C₆H₄Cl)₂ Chattaway and Orton, loc. cit.

Hexa-chloro-di-phenyl-urea i.e. $CO(NHC_6H_2Cl_3)_2$ $C_{13}H_6ON_2Cl_6$ [1:2:4:6].

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Tetra-chloro-di-phenyl-dichloro-urea

 $C_{13}H_6ON_2Cl_6$ i.e. $CO(NCL, C_6H_5Cl_2)_2$ Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Hexa-chloro-di-phenyl-dichloro-urea

 $C_{13}H_4ON_2Cl_8$ i.e. CO(NCL.C₆H₆CL), Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Di-p-bromo-di-phenyl-urea CO(NH. C6H4Br)

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Die Bromirung des symmetrischen Diphenylharnstoffes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1078–1081).

Tetra-bromo-di-phenyl-urea $CO(NH \cdot C_6H_3Br_2[1:2:4])_2$.

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Hexa-bromo-di-phenyl-urea $CO(NH \cdot C_8H_2Br_2[1:2:4:6])_2$ Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

p-Toly'-wrea.

Carbonyl-di-p-tolyl-diurea $C_{17}H_{18}O_{3}X_{4}$ i.e. $CO(NH.CO.NHC_{5}H_{7})$

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79. 1901, (841-846). [1330 1630].

o-Tolyl-ethyl-y-urea.

HN: C(NHC,H,). OEt

McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Naphthyl-urea.

('arbonyl-di α- (and β-) naphthyldi-urea C₂₃H₁₆O₃N₄ i.e. CO(NH. CO . NHC₁₆H₇)₂

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846). [1330 1630].

Thio-urea (HAN2S (Thiocarbanide) and ψ -Thio-urea.

Dixon, Augustus Edward. [Formation of thio-carbamides by the action of bases on the products obtained by treating metallic thiocyanates with phosphorus trichloride, phosphorus oxychloride, thionyl chloride and carbonyl chloride.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (541– 552) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (50–52) [Abstract].

[Formation of halogensubstituted thiocarbamides by the action of bases on β -chloroallylthiocarbimide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (553-563) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40-41) [Abstract].

Doran, Robert Elliott. [ab-Carboxymethyl-methyl-, -ethyl-, and -isobutylthiocarbanide, and carboxymethylthiourea.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (130) [Abstract]. [1330 1630 1660].

— [ab-Carboxymethyl-phenyl-, -benzyl-, -o- and -p-tolyl, and $-\alpha$ and $-\beta$ naphthyl-thiocarbamide. Carboxyamylphenyl-, and -o-tolyl-thiocarbamide. Carboxymethylpiperidylthiourea carboxymethylphenylsemithiocarbazide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1330] 16607.

Remsen, Ira, and Turner, H. J. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Thiourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (190–202). [1300].

Stevens, H. P. On the hydrochloride of thiocarbamide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (210).

Wheeler, Henry L. On Thioureaamidines: a Correction. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (223-227).

[Alkyl- ψ -thio-ureas. Acetyl derivatives NAc: C (SMe). N ($\dot{C}_4H_9)_2$;

 $NAc: C (SMe) . N (C_4H_9)_2;$ and $NAc: C(SEt) . NEt_2].$

Wheeler, Henry L., and Johnson, Treat B. On Some Acetyl and Benzoylpseudothioureas. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408-418). [1930].

Alkyl and aryl-ψ-thio-ureas. Acetyl and Benzoyl derivatives

AcN: C(SMe). NHPh; BzN: C(SMe). NHC₇H₇; BzN: C(SMe). NHC₁₀H₇; BzN: C(SMe). NH. C₆H₄NO₂; BzN: C(SEt). NMePh; BzN: C(SEt). NEt₂; BzN: C(SEt). NPr₂; BzN: C(SEt). N(C₄H₆);

BzN: C(SEt) . NHC₇H₇; BzN: C(SEt) . NHC₆H₂Me₃; BzN: C(SEt) . NHC₆H₄OMe; BzN: C(SEt) . NPh₂; BzN: C(SP) . NHPh₃.

BzN: C(SPr). NHPh; BzN: C(SPr). NHC₇H₇; BzN: C(SPr). NHC₆H₄Cl; BzN: C(SC₇H₇). NHPh; BzN: C(SC₆H₃Me₂). NHPh;

and BzN: C(SC₆H₃Me₂), NHC₁₀H₂). Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (408–418).

Diphenyl carbinyl thiourea Ph₂CH.NH.CS.NH₂ [and its alkyl derivatives Ph₂CH.NH.CS.NHMe;

 $\begin{array}{c} Ph_2CH . NH . CS . NEt_2 \,; \\ Ph_2CH . NH . CS . N \, (C_4H_9)_2 \,; \\ Ph_2CH . NH . CS . NHPh \,; \\ Ph_2CH . NH . CS . NMePh \,; \\ Ph_2CH . NH . CS . NHC_{10}H_7 \,]. \end{array}$

Wheeler, H. L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360).

Methyl-\$\psi\$-thiourea.

Benzoyl derivative

C_9H_{10}ON_2S i.e. BzN:C(NH_2). SMe

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F.

J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23,
1901, (283-299).

Phenyl-methyl-ψ-thio-urea.

Benzoyl derivative
C₁₅H₁₄ON₂S i.e. BzN:C(NHPh).SMe
Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23,
1901, (283-209).

Phenyl-cthyl-\$\psi\$-thio-urea.

Phenyl-ethyl-4-thio-urea. Benzoyl derivative

C₁₈H₁₆ON₂S *i.e.* BzN: C (NHPh). SEt **Wheeler**, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (283-299).

Hydrazo-derivatives of Urea. Semicarbazide NH₂.CO.NH.NH₂

Compound C₃H₁₁ON₃
Young, George, and Oates, William Henry. Benzal- and m-Nitrobenzal-2-methylsemicarbazone and their oxidation.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (662-667) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Compound $C_{11}H_{13}ON_3$ Young, George, and Oates, William Henry. [Cinnamal-2-methylsemicarbazone and its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (666-667) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (86), [Abstract].

Thiosemicarbazide NH2. CS. NH. NH2

Thiosemicarbazides. NH₂.NR.CS.NHR and NHR.NH.CS.NHR

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [0210—1930—1940—1720].

Compound C₃H₉N₃S **Young**, George, and Eyre, William. Oxidation of Benzalthiosemicarbazone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (54-60).

Compound C₉H₁₁ON₂S Young, George, and Oates, William Henry. [Benzoyl-4-methylthiosemicarbazide, and the action of heat on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (667– 668) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Diphenyl-thiosemicarbazides.

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [0210—1930—1940—1720].

Phenyl-semi-thiocarbazide v-carboxylic acid. Methyl ester. C₉H₁₁O₂N₃S i.e. NHPh.N:C(SH).NH.CO₂Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). [1660].

Carbazide. CO(NH.NH2)

 $\begin{array}{c} Diphenyl\text{-}earbazide. \quad C_{13}H_{14}ON_4 \ i.e. \\ CO(NH.\,NHPh)_2 \end{array}$

Cazeneuve, P. Sur les combinaisons acides et alcooliques de la phénylcarbazide ou urée de la phénylhydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (340-342).

Sur les combinaisons acides et alcooliques de l'urée de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (450-454).

Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (758–761). [0270 5020].

carbazide pour la recherche de l'acide chromique dans le coton teint au jaune de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (761-762). [0270].

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604–606). [1330–1660].

Azoderivatives of Urea. Diphenylearbodiazine. $CO(N_2Ph)_2$

Cazeneuve, P. Sur la diphénylear-bodiazine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (412-414).

Sur la diphénylcarbodiazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (375–379).

Imido-urea. NH: C(NH₂)₂ Guanidine.

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (1–8). [1930].

Salts of Guanidine [with sulphonic acids of benzene, toluene, and naphthalene].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190).

Guanylurea.

NH₂. C(NH). NH. CO. NH₂ [Salts with sulphonic acids of benzene, toluene and naphthalene].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (173–190).

Phenyl-guanidine.

PhNH.C(NH).NH2

McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209–264). [1630].

Phenyl-quanidine. Benzoyl derivative. BzN: C(NH₂). NHPh

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408-418).

Urea ('arboxylie Acid. NH₂.CO.NH.CO₂H Allophanic Acid.

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Ethyl p-tolyl- and α- and β- naphthyl--allophanates]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract]. [1330].

 $\begin{array}{c} \textit{p-Tolyl-allophanic Acid.} \\ \text{Ethylester } C_{11} H_{14} O_3 N_2 \\ \textit{i.e.} \ C_7 H_7 . \text{NH.CO.NH.CO.2Et} \end{array}$

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1630].

α- and β- Naphthyl-allophanic acid. Ethyl ester C₁₄H₁₄O₃N₂ i.e. C₁₀H₇NH. CO. NH. CO₂Et

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1630].

Thioallophanic acid. Methyl ester $C_3H_6O_2N_2S$ i.e. NH_2 . C(SH) : N . CO_2Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

 $\begin{array}{lll} \textit{Methyl-thioallophanic} & \textit{acid.} & \textit{Methyl} \\ \textit{ester} & C_4H_8O_2N_2S & \textit{i.e.} & \textit{NHMe.CS.} \\ \textit{NH.CO}_2\textit{Me} & & & \\ \end{array}$

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

Ethyl-thioallophanic acid. Methylester NHEt.CS.NH.CO₂Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

Isobutyl-thicallophanic acid. Methyl ester (4H9NH.CS.NH CO2Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

 $\begin{array}{ccc} Phenyl-thioallophanie & acid.\\ Methyl & ester & C_9H_{10}O_2N_2S & i.e.\\ NHPh. & CS. NH. & CO_2Me & [and the anylester]. \end{array}$

Doran, Robert Elliott, London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). 16601.

 $\begin{array}{ccc} \textit{Benzyl-thioallophanie} & \textit{acid.} \\ \texttt{Methyl ester} & \texttt{C}_{10} \texttt{H}_{12} \texttt{O}_2 \texttt{N}_2 \texttt{S} & \textit{i.e.} \\ \texttt{C}_7 \texttt{H}_7 & \texttt{NH} & \texttt{CS} & \texttt{NH} & \texttt{CO}_2 \texttt{Me} \end{array}$

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). [1660].

o- and p- Tolyl-thioallophanic acid. Methyl ester $C_{10}H_{12}O_2N_2S$ i.e. C_7H_7NH . CS. NH. CO_2Me [and the amylester of o-tolyl-thioallophanic acid].

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). [1660].

 $\alpha\text{-}$ and $\beta\text{-}$ Naphthyl-thicallophanic acid. Methyl ester $C_{13}H_{12}O_2N_2S$ i.e. $C_{16}H_7NH$, CS , NH , CO ,Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). [1660].

Allophanic Amide NH(CO.NH); Biuret.

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Monophenyl-, p-tolyl-, and α- and β- naphthyl- biuret]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (123) [Abstract]. [1330].

'Methylene-binret' $C_7H_{14}O_6X_6$ i.e. $CH_2(O,CH_2,N(CO,NH_2))_2$

Schiff, Hugo. Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1320 1620 6200 1940].

 $\begin{array}{c} \textit{Phenylbiuret} \quad C_8H_9O_2N_3 \; \textit{i.e.} \\ NH_2\cdot CO\cdot NH\cdot CO\cdot NHPh \end{array}$

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841-846). [1330 1630].

Phenyl-methyl-isobiuret
PhNH.CO.N:C(OMe).NH2 and
Phenyl-ethyl-isobiuret

PhNH.CO.NH.C(OEt).NH McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Diphenyl-methyl-↓-hinret C₁₅H₁₅O₂N₃ i.e. NHPh. C(OMe): N. CO. NHPh McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209–264).

 $\begin{array}{c} Diphenyl-methyl-ethyl-\psi-biwret\\ C_{17}H_{19}O_2N_3\\ i.e.\ PhNMe.\ C(OEt):N.\ CO.\ NHPh \end{array}$

n.e. Phame. C(OEt): N. CO. NHPh McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

p-Tolyl-biwet C₉H₁₁O₂N₃ i.e. C₇H₇.NH.CO.NH.CO.NH₂

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330–1630].

a- and B- Naphthyl-biuret C₁₂H₁₁O₂N₃ i.e. C₁₀H₇NH.CO.NH.CO.NH₂

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841-846). [1330–1630].

Nitrile HOCN Cyanic Acid.

[The esters of Cyanic acid are entered under the corresponding alcohols].

Herting, Otto. Beitrag zur Analyse der Handels-Cyanide. Eine exacte Methode zur Bestimmung der Cyansäure. Ein eigenthümliches Cyandoppelsalz. (vanantidot. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (585–586). [6300 Q 9115].

Thiocyanic Acid HSCN

Berthelot. Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (327-329). [1330].

Doran, Robert Elliott. The Action of Lead Thiocyanate on [methyl and amyl] Chlorocarbonates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1660].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [6200 0320].

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (609–610). [6200 0320].

Wheeler, Henry L. Researches on Thiocyanates and Isothiocyanates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360). [1230 1330 1630 1930 2000].

and Merriam, Henry F. On the Action of Alkyl Thiocyanates and Alkyl Isothiocyanates with Thiol Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Salts.

Conroy, J[ames] T., Heslop, O., and Shores, J. H. The Action of Reducing Gases on Sulphocyanides [of potassium, sodium, calcium, barium and copper]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (320-322).

Dixon, Augustus Edward. [Action of phosphorus trichloride, phosphorus oxychloride, thionyl chloride, and carbonyl chloride on metallic thiocyanates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (541–552) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (50–52) [Abstract].

Giles, W. B. . . . [Thiocyanates] of Potassium and Sodium. On a Peculiar Blue Colour produced when these Salts are heated. Chem. News, London, 83, 1901, (61-62).

[Ammonium sulphocyanate, action on Benzoyl Chloride].

Benson, and Hillyer. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (373–377). [1330].

Cu(CNS)₂ 2NH₃; and Cu (CNS)₂ 4NH₃

Litterscheid, F. M. Ueber die Ammoniakverbindungen des Kupferrhodanids und Kupferrhodanürs. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (336–340). [0210 0490].

Sclenocyanic Acid. Ethylester

C₃H₅NSe i.e. EtSeCN

Wheeler, H. L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Thiocarbimide HNCS

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304–320). [1950–1930] 1940].

Acids C₂H₄O₃ Glycollic Acid CH₂OH.CO₂H (Oxyacetic Acid).

m-Methoxy-phenoxy-acetic acid.

C₉H₁₀O₄ i.e. C₆H₄(OMe).O.CH₂.CO₂H **Gilbody**, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [m-Methoxyphenoxyacetic acid and its synthesis; also its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1396–1411). [1350–5020].

Thioglycollic acid HS.CH2.CO2H Benzoyl derivative of the amide

BzS.CHo.CO.NHo

Wheeler, H. L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Benzoyl-dithiocarbamyl-acetic acid.
Methyl ester

BzNH.CS.S.CH₂.CO₂Me and methyl anilide BzNH.CS.CH₂CO.NPhMe

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Dithiodiglycollie Acid S₂(CH₂, CO₂H)₂

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [L'acide dithioglycolique, préparé par l'action du bisulfure de sodium sur l'acide monochloracétique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (136). [1000 1130 1330 1120 1110 5010].

Acids C₃H₅O₃

Lactic Acid CH3. CH(OH). CO2H

Kunz, Rudolf. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Milchsäure im Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (673–683). [6500 Q 1884 M 3100].

Saito, S., und Katsuyama, K. Beiträge zur Kenntniss der Milchsäurebildung im thierischen Organismus beim Sauerstoffmangel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (214–230). [Q 1510 5025 7680].

Scheurer, Albert, et Schoellkopf, Aimé. Acide lactique.—Son application au noir d'aniline. Rapport sur un pli cacheté deposé par M. Goldovsky. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (102–104). [5020].

d-Lactic Acid (Sarcolactic Acid).

Osborne, W. A. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xlix-l), [8050 6300].

 $\begin{array}{c} \textbf{Hydracrylic} & \textbf{Acid} \\ \textbf{HO} \cdot \textbf{CH}_2 \cdot \textbf{CH}_2 \cdot \textbf{CO}_2 \textbf{H} \\ \beta \text{-} Oxypropionic acid}, \\ \beta \text{-} Amyloxy propionic acid} \\ \textbf{C}_5 \textbf{H}_{11} \textbf{O} \cdot \textbf{CH}_2 \cdot \textbf{CH}_2 \cdot \textbf{CO}_2 \textbf{H} \end{array}$

Hamonet, l'abbé J. Sur l'électrolyse des oxyacides. Préparation de l'acide β.—amyloxypropionique et de la diamyline du butanediol 1, 4. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259–261). [1210 7250].

Acids $G_4H_8O_3$ β -Oxybutyric Acid.

McKenzie, A. Optically active β-hydroxybutyric acids [and their quinine salts]. Preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (213–214).

Di-chloro-α-oxy-butyric Acid. CH₂Cl. CHCl. CH(OH). CO₂H [and the corresponding dibromooxybutyric acid and diiodooxybutyric acid] A mide.

Prey, C. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (77-78) [English]; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (21-22) [Dutch].

Acids C₅H₁₀O₃

Oxy-methylethylacetic Acid

CHMe(OH), CHMe, CO₂H and its

ester-anhydride.

Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Bildung von α-Methyl-β-Oxybuttersäure CH³CH (OH)CH(CH³)COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (373-384). [0170—1850—M 3120].

[Purgic acid: a mixture of oxyvaleric acid and its ester-anhydride].

Kromer, N[ikolaj]. Notiz zur Kenntnis der Purginsäure. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (389–392). [1850 M 3120].

$\textbf{Acids} \quad C_7 H_{14} O_3$

δ-Oxyheptoic Acid.

CHMe(OH). CH₂. CH₂. CHMe. CO₂H and its lactone.

Mohr, Otto. Eine Synthese der $\alpha\alpha'$ -Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (807–813).

Acids $C_nH_{2n-2}O_3$

$\textbf{Acids} \quad C_2H_2O_3$

Glyoxylic Acid CHO.CO2H

Hopkins, F. Gowland, and Cole, Sidney . . . Contributions to the Chemistry of Glyoxylic Acid. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (21–33).

Salts.

Doebner, O[skar], und Glass, G. Zur Kenntniss der Glyoxylsäure. (2. Mittheilung). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (147–156). [1930].

Interactions.

Doebner, O[skar]. Synthese der Fumarsäure aus Glyoxylsäure und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (53-55). [1320]. Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Nachtrag zu der Abhandlung "Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin." Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (157). [1610].

(iuanidine-glyoxylie acid C₃H₇O₃N₃ i.e. NH₂, C(NH), NH, CH(OH), CO₂H

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (1–8). [1660—1930].

Guanidine-amino-glyoxylic acid C₃H₈O₃N₄ i.e. NH₂ . C(NH) . NH . NH . CH(OH) . CO₂H

Doebner, O[skar], and Gärtner, S., *loc. eit.* [1660—1930].

Acids C₃H₄O₃ Formyl-acetic Acid CHO. CH₂. CO₂H

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1930 1320 1330].

Pyruvic Acid CH3. CO. CO2H

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl pyruvate and its reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1309). [1240 1320 1330].

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (1-22). [1910 1930 1940].

——— Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22–26). [1910].

Ethyl ester. Phenyl- (and p-tolyl-) hydrazones.

Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1336-1338). [1740].

Pyruvic Acid nitrile.
Phenyl-hydrazone C₉H₉N₃ i.e.
CH₃.C(N₂HPh).CN

[Also the o- and p-tolyl-hydrazones]. **Favrel**, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (983-985). [1740].

 \mathbf{Acids} $\mathrm{C_4H_6O_3}$

α-Formyl-propionic Acid CHO: CMe. CO₂H (See also p. 250).

Wislicenus, Wilhelm, und Wolff, Charles L. Ueber geometrisch isomere Abkömmlinge des Formylpropionsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (333–336). [1330].

p-Nitrobenzoyl derivatives of the ethyl ester C₁₃H₁₃O₈N i.e. NO₂, C₆H₄, CO, O, CH; CMe, CO, Et **Wislicenus**, Wilhelm, und Wolff, Charles L., loc. cit. [1330].

Aceto-acetic Acid

 $\mathrm{CH_3}$. CO . $\mathrm{CH_2}$. $\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$ or $\mathrm{CH_3}$. $\mathrm{C(OH)}$: CH . $\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$

Bongert. Action de la phénylhydrazine et de l'hydrazine sur les deux butyrylacétylacétates de méthyle isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (973-975). [1630 1930].

Bouveault, L. et, Bongert, A. Action du chlorure de butyryle sur le sodacétylacétate de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (701–704).

<u>Vitration</u> des éthers acétylacétiques et de leurs dérivés acidylés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1569–1572).

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1330]

Methyl ester.

[Ester C₆H₆O₆N₂ and Amide C₄H₄O₄N₄ from nitration of methyl acetoacetate], **Bouveault**, L., et Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1569–1573).

Acctyl derivative of the Ethyl ester.

Wislicenus, Wilhelm, und Körber, Heinrich. Ueber intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (218).

Ethyl-glyoxylic Acid. EtCO.CO2H

Sleen, G[osen] van der. [On α-keto-butonoic (Propionylformic) acid, produced by decomposition of α-hydroxybutenoic acid]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (79–83) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (15–20) (Dutch). [1320 1340].

Ethyl ester Phenyl- (and o-tolyl-)

hydrazones. **Favrel,** G. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1336–1338). [1740].

Nitrile Phenyl hydrazone $C_{10}H_{11}N_3$ i.e. Et. $C(N_2HPh)$. CN [also the o- and p- tolyl-hydrazones]. Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (983-985). [1740].

$\textbf{Acids} = \mathbf{C}_5 \mathbf{H}_8 \mathbf{O}_3$

Oxy-valeric Acid CHMe(OH). CHMe. CO₂H

(\$\textit{\beta}\)-oxy-methyl-ethyl-acetic acid). **Kromer,** N[ikolaj]. Ueber die Bildung von a-Methyl-\$\textit{\beta}\-0xybutters\text{\text{aure}}\ ('\mathred{H}^3\)-OH(CH(C\mathred{H}^3)\)-COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin.

Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (373–384). [1850] M 3120].

α-Acetyl-propionic Acid CH₃. CO. CHMe. CO₂H

Reymenant, L[éon] van. [Les acides propioniques α-acetylé, α-chloro-acetylé et α-bromo-acetylé]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (39–40). [1510].

Nitrile CH₃. CO. CHMe. CN Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

Chloro-acetyl-propionic acid CH₃, CO. CMcCl. CO₂H and its Nitrile CH₃, CO. CMcCl. CN

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

 $\begin{array}{c} \textit{Bromoacetylpropionic acid} \\ \text{CH}_3.\text{CBrAc.CO}_2\text{H} \quad \text{and} \quad \text{its} \quad \text{Nitrile} \\ \text{CH}_3.\text{CO.CMeBr.CN} \end{array}$

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27–41).

Propionyl-acetic Acid

Et.CO. CH₂. CO₂H Ethyl cster Et. CO. CH₂. CO. Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (978-980). [2000 1930].

Nitrile CH₃. CH₂. CO. CH₂. CN **Reymenant,** L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

Isopropyl-glyoxylic Acid

CHMe₂. CO. CO₂H (Dimethylpyruvic acid).

Bouveault, L., et Wahl, A. Transformation de l'acide diméthylacrylique en acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (416–418). [1320].

wahl, A. Sur l'acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1124–1126).

Acids C6H10O3

Acetyl-isobutyric Acid

CH₂. CO. CMe₂. CO₂H

Perkin, W. H. The action of nitric acid on methyl dimethylacetoacetate.
. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (204-205).

Nitrile CH₃.CO.CMe₂.CN Reymenant, L. Rec. Tray. chim.,

Leiden, **20**, 1901, (27–41).

Butyryl-acetic Acid.

Ethyl Ester C₃H₇, CO.CH₂, CO,Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978-980). [2000 1930].

Acids C₃H₁₄O₃ Propionyl-valeric Acid.

(α-Isopropyl-propionyl-acetic acid) Ethyl ester

Et. CO. CH (CHMe₂). CO₂Et **Blaise**, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1330

1510 1530].

Butyryl-butyric Acid.

(αα-Dimethyl-butyryl-acetic acid). Ethylester Pr. CO. CMe₂. CO₂Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (478-480). [2000 1330 1510 1530].

n-**Hexoyl-acetic Acid** C₅H₁₁. CO . CH₂ . CO₂H

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur l'hydratation de l'acide amylpropiolique; acide caproylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1121–1124). [1320].

Acids C₉II₁₆O₃

Acetyl-heptoic Acid CH,Ac, CH(CHMe₂), CH₂, CO₂H

Crossley, Λ. W. [β-iso-Propyl-ψ-acetylbutyric acid]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 190I, (172). [1520 1540].

$\label{eq:cids} \textbf{Acids} \quad \mathrm{C}_{10}\mathrm{H}_{18}\mathrm{O}_3$

Isohexoyl-isobutyric Acid. (aa-Dimethyl-isohexoyl-acetic acid).

Ethyl ester

CHMe₂ · CH₂ · CH₂ · CO · CMe₂ · CO₂Et **Blaise**, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1330 1510 1530].

ψ -**Keto-decoic acid** CO . CHMe . CH₂ . CH₂ . CHMe .

 $\mathrm{CH_3}$. CO . CHMe . $\mathrm{CH_2}$. $\mathrm{CH_2}$. CHMe . $\mathrm{CH_2}$. $\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1540].

Acids C₁₈H₃₄O₃

Le Sueur, Henry Rondel. [Acid, \mathbb{C}_{18} $\mathbb{H}_{34}\mathbb{O}_3$, from] . . . the action of

fused potassium hydroxide on dihydroxystearic acid; [also its sodium salt]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1323-1324).

PARAFFIN ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2nO4

$egin{aligned} \mathbf{A}\,\mathbf{c}\,\mathbf{i}\,\mathbf{d}\,\mathbf{s} & \mathrm{C}_{3}\mathrm{H}_{6}\mathrm{O}_{4} \\ \mathbf{Glyceric}\,\,\mathbf{A}\mathbf{c}\mathbf{i}\mathbf{d} \\ \mathrm{CH}_{2}(\mathrm{OH})\,.\,\mathrm{CH}(\mathrm{OH})\,.\,\mathrm{CO}_{2}\mathrm{H} \end{aligned}$

Frankland, Percy Faraday, Wharton, Frederick Malcolm, and Aston, Henry. The Amide, Anilide, and o- and p- Toluidides of Glyceric Acid [and their rotatory power]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (266–274) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901. (6) [Abstract].

$\mathbf{A} \, \mathbf{c} \, \mathbf{i} \, \mathbf{d} \, \mathbf{s} \quad \mathrm{C}_{18} \mathrm{H}_{36} \mathrm{O}_4$ Dioxystearic Acid.

Le Sueur, Henry Rondel. The Products of the Action of Fused Potassium Hydroxide on Dihydroxystearic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1313-1334).

ACIDS C_nH_{2n-2}O₄

Favrel, G. Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (983-985). [1740].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1336–1338). [1740].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (95-96). [1740].

Mellor, J. W. [α-Methyl-, α-ethyland α-n- and -iso-propyl-glutaric acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (128– 129).

— [α-Methyl-, α-ethyl- and α-propyl- adipic acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (130–131).

— [α-Methyl- and α-ethyl-pimelic acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (131–132).

$\textbf{Acids} \quad C_2H_2O_4$

Oxalic Acid CO2H.CO2H

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on ethyl

oxamate]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (701–702) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (61) [Abstract].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Hydroxyoxamide and its derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (123) [Abstract]. [1330–1630].

Tingle and O'Byrne . . . Ethylic Oxalate, Action on Phenols. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (496–501). [1230].

Amide hydroxylamide NH₂.CO.CO.NH.OH [and derivatives].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330—1630].

p-Tolylamide hydroxylamide. ('9H10O3N2 i.e. C7H7NH.CO.CO.NH.OH

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330—1630].

 α - and β- Naphthylamide hydroxylamide $C_{12}H_{10}O_3N_2$

i.e. C₁₀H₇NH . CO . CO . NH . OH

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330—1630].

Oxynitriloformic acid. Ethylester. $C_4H_5O_3N$ i.e. ONC. CO_2Et . [Oxide of the ethyl ester of the mononitrile of oxalic acid. Ethyl Oxycyanoformate.]

Scholl, Roland, und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (870–881). [1930].

$\begin{array}{cccc} \textbf{Phenyl-oxalimide} & \textit{v.} \ 1660. \\ \textbf{Acids} & C_3H_4O_4 \end{array}$

Malonic Acid CH₂(CO₂H)₂

Seminitrile CO₂H.CH₂.CN

Cyanoacetic Acid.

Grégoire de Bollemont, E. Action du formiate d'amyle sur l'éther cyanacétique sodé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (15–18).

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1–29). [1630 0210 5020 1330]. (p–1881)

o- and p-Methoxyphenylhydrazone-cyanoacetic acid. Ethylester.

 $C_6H_4(OMe)$. $N_2H:CCy$. CO_2Et

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1–29). [1630–1310–0210–5020].

p-Ethoxyphenylhydrazone-cyanoacetic acid. Ethylester.

C₆H₄(OMe). N₂H: CCy. CO₂Et **Lax,** W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

p-Nitrophenylhydrazone-cyanoacetic acid. Ethyl ester.

 $C_0H_4(NO_2)$. N_2H : CCy. CO_2Et

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Diphenylene-dihydrazone-dicyanodiacetic acid. Ethyl ester.

 C_6H_4 . N_2H : CCy. CO_2Et C_6H_4 . N_2H : CCy. CO_2Et

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **63**, 1901, (1-29).

Di-methoxy-diphenylene-dihydrazonedi-cyano-diacetic acid. Ethylester.

> $C_6H_3(OMe)$. N_2H : CCy. CO_2Et $C_6H_3(OMe)$. N_2H : CCy. CO_2Et

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Di-o-tolylene-dihydrazone-dicyanodiacetic acid. Ethylester. C₂H₂. N₂H: CCy. CO₂Et

 $C_7H_7 \cdot N_2H \cdot CCy \cdot CO_2Et$

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Methyl-p-aminophenyl-imino-cyanoacetic acid. Ethylester.

NHMe. C₆H₄. N: CCy. CO₂Et (p-Methylamino phenyl-cyano-azomethine carboxylic acid ethyl ether).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten.
[3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123). [1630 1120].

 $\begin{array}{l} \textbf{\beta} \cdot Naphthol-azo-phenylphenylhydrazone-}\\ cyanoacetic acid. Ethylester. \\ \textbf{C}_{10}\textbf{H}_{6}\left(OH\right). N_{2}. \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{4}. \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{4}. N_{2}\textbf{H}: \textbf{CCy}.\\ \textbf{CO}_{2}\textbf{Et} \end{array}$

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1 29).

N

o-Carboxyphenylloydrazone-cyaroacetic acid. Methylethylester. C.H. (CO.Me). N.H.: CCv. CO.Et

[and the free acid].

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig. (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Nitro-malonic acid. Ethylester.

C₂H₁₁O₃N i.e. NO . CH(CO Et) **Wahl**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1050-1053).

Thiocyanomalonic acid NCS, CH(CO, H) Ethylester, C.H., O4NS.

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

Acids C.H.O. Succinic Acid CO2H.CH2.CH2.CO2H

Neuberg, Carl. Ueber den Nachweis der Bernsteinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (574-578). [6150 Q 1010].

Stobbe, Hans. Ueber die Anlagerung des Bernsteinsäureesters an αβ-ungesättigte Ketone und Säureester. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (219-246). [1540].

> Amino-succinic Acid CO_2H , $CH(NH_2)$, CH_2 , CO_2H Aspartic Acid.

Jolles, Adolf. Zur Kenntniss des Asparagins und der Asparaginsäure. Ber-Iin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (386-390). [M 3120].

— Beiträge zur Kenntniss der Asparaginsäure und des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, **84**, 1901, (446–450). [Q 1640 M 3120].

Henze, M. Ueber ein Vorkommen freier Asparaginsäure im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (348–354). [Q 1610].

Diethyl ester of Aspartic Acid (active). ${\rm C_8H_{15}O_4X}$

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320 1930].

Isosuccinic Acid CH3. CH(CO2H)2 Seminitrile CH3. CHCy. CO.H.

a- Cyano-propionic Acid.

Anilide.

 CH_3 . CHCy . CO . NHPh Haller, A., et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (381-384).

Acid CH_(OH). C(OH): CH. CO2H Anhydride OCH2.C(OH) (Tetronic Acid).

Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure. [Erste Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (145–173).

und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (151– 165). [1910].

Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165-173). [1510 1910].

> Acids C5H8()4 Pyrotartaric Acid

CH; CH(CO;H).CH2.CO2H Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl pyrotartrate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1310). [1240] 1320 1330].

Wolff, Ludwig. Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22-26). [1910].

Glutaric Acid

 $CO(H,CH_1,CH_2,CH_2,CO_2H)$

Aminoglutaric Acid ('() H. ('H(NH₂), C'H₂, C'H₂, CO₂H (Glutamic Acid).

Diethylester (active) C₉H₁₇O₄N Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320–1930].

Ethyl-malonic Acid CHEt(CO2H) Nitrile CHEtCv.CO₂H

(a-Cyanobutyric acid). Anilide CHEt.Cy.CO.NHPh.

Haller, A., et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (381-384).

Acids CeH1004

Adipic Acid [CO2H.CH2.CH],

Hamonet, l'abbé J. Sur le butane dibromé et le butane diiodé (1 4): nouvelles synthèses de l'acide adipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (345-347). [1110].

Dianilide C18H20ON

Bouveault, L., et Tetry, L., Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (441-444). [1540].

α- Methyl-glutaric Acid CO₂H. CHMe. CH₂. CH₂. CO₂H

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (128–129).

Pechmann, H[ans] v., und Röhm, Otto. Ueber α-Methylenglutarsäure, ein Polymerisationsproduct der Acrylsäure. IH. Mittheilung über Polymerisationsproducte ungesättigter Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (127–429).

Propyl-malonic Acid CHPr(CO₂H)₂ Seminitrile CHPrCy.CO₂H

(a-Cyanovalerie acid). Anilide CHPrCy.CO.NHPh

Haller, A., et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (381–384).

Acids C7H12O4

n-Pimelic Acid CH2(CH2.CH2.CO2H)2

Walker, James, and Lumsden, John S. [Preparation and electrolysis of ethyl potassium pimelate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1197–1204) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract].

a-Methyl-adipic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (130-131).

α- and β-Methyl-adipic acids [and their anilides].

Bouveault, L., et Tetry, L. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (441–444). [1540].

α-Ethyl-glutaric acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (128-129).

Di-methyl-glutaric Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Preparation and bromination of ββ-dimethylglutaric anhydride.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (753–755) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (112–113) [Abstract].

 $\begin{array}{ccc} Dibromodimethylglutaric & acid \\ & C_7H_{10}O_4Br_2 \end{array}$

ββ-dimethylglutaric acid and its ethyl (p-1881)

ester; also action of alcoholic potash on the latter and its condensation with ethyl sodiomalonate.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (755-764) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (113) [Abstract].

Trimethylsuccinic Acid.

Bromotrimethylsuccinic acid C₇H₁₂O₄Br Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G.

Bromotrimethylsuccinic anhydride and the action of diethylaniline on it]. . . . The interaction of ethyl bromotrimethylsuccinate and ethyl sodiocyanacetate. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243–244). [1320].

Acids $({}^{\circ}_{1}H_{14})_{4}$ α -Methyl-pimelic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (131-132).

a-Ethyl-adipic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (130-131).

 $\alpha\alpha'$ -**Di-methyl-adipic acids** CO_2H . CHMe . CH_2 . CH_2 . CHMe . CO_2H

Mohr, Otto. Eine Synthese der $\alpha\alpha'$ -Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (807–813). [1110].

вы Вытерия в выбранция в выпуска в напуска в

CO₂H. CH₂. CH₂. CMe₂. CH₂. CO₂H (Hexane dicarboxylic acid).

[ββ-Dimethyladipic Acid, synthesis of derivatives.]

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (392–402). [1340 1540].

Trimethylglutaric Acid.

Blanc, G. Expériences sur la synthèse de l'acide αββ-triméthylglutarique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (68-73).

a-n- and iso-Propyl-glutaric acids.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (128–129).

$\textbf{Acids} \quad C_9 H_{16} O_4$

α-Ethyl-pimelic Acid

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (131–132).

a-Propyl-adipic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (130–131).

Trimethyladipic Acid.

('O₂H. C'HMe. C'Me₂. C'H₂. C'H₂. C'O₂H [αββ-Trimethyladipic Acid, synthesis of derivatives.]

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392-402). [1340 1540].

Acids $C_{11}H_{20}O_4$ n-Ennane dicarboxylic Acid CO_2H . $[CH_2]_4$. CO_2H

Walker, James, and Lumsden, John S. [n-Nonanedicarboxylic acid, from the oxidation of w-hydroxyundecylic acid.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1194–1195) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (188) [Abstract]. [1320].

 $egin{array}{ll} {f A} \, {f cids} & {
m C}_{12} {
m H}_{22} {
m O}_4 \ n-{f Decane} \, \, {f dicarboxylic} \, \, {f Acid} \ {
m CO}_2 {
m H} \, . \, {
m [CH}_2]_{10} \, . \, {
m CO}_2 {
m H} \end{array}$

Walker, James, and Lumsden, John, S. n-Decanedicarboxylic Acid [its solubility and its salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1197–1204) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract].

Acids. C₁₀H₂₄O₄ Hendecane dicarboxylic Acid.

Komppa, Gust. Ueber die Undekamethylendicarbonsäure und die Elektrosynthese der Dekamethylendicarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (805–902). [7250].

Walker, James, and Lumsden, John S. [Synthesis of n-brassylic (undecanedicarboxylic) acid.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1196–1197) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1320].

Diethyl hendecylidene disulphone. C₁₁H₃₂O₄S₂ i.e. C₉H₁₉ . C(SO₂Et)₂ . CH₃

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (1–19). [1510 1530 1610 6500 M 3120 Q 9190].

ACIDS C_nH_{2n-4}O₄

 $f A \ c \ i \ d \ s \ C_7 H_{10} O_4 \ eta B - Diacetyl propionic A cid$

CHAc2. CH2. CO2H
(Dimethyl ethylidene diketone carboxylic acid.)

Ethylester CHAc₂. CH₂. CO₂Et March, F. Sur le ββ-diacétylpropionate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (697-699). [1340]. Disemicarbazone CH(CMe: N₂H.CO.NH₂)₂.CH₂.CO₂Et **March**, F. Paris, C.R. Acad. sci, **132**, 1901, (697-699). [1340].

> A c i d s $C_8H_{12}O_4$. Butyryl-acetoacetic Acid $Ac \cdot CH(C_4H_7O) \cdot CO_2H$

Methyl ester
CH₃. CO. CH(CO. Pr). CO₂Me
and its isomeride
CH₃. C(O. CO. Pr): CH. CO₂Me
(Methyl butyryl-β-oxy-crotonate).

Bouveault, L., et Bongert, A. Paris,
C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (701-704).

Dibutyryl-acetoacetic acid.

Methylester CH₃.C(O.CO.Pr):C(CO.Pr).CO₂Me Bouveault, L., et Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (701-704).

PARAFFIN ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n}O₅

Acids C4H8O5

Trioxybutyric Acid CH₂(OH).CH(OH).CH(OH).CO₂H

Prey, C[arel]. Synthese der Trioxybuttersäure [(Erythritsäure) und der α-oxy-β-γ-dichlor (brom-, jod-) buttersäureamiden. Umlagerungen des oxydibrombuttersäureamids]. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (85). 23 cm.

Prey, Jz., C[arel] Synthesis of trioxybutyric acid (crythric acid) [by treating α-hydroxybutenoic acid-amide with alkaline potassium permanganate. Preparation of α-hydroxy-β-γ-dichloro-(dibromo-, diiodo-) butyric acid-amide.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (77-78) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (21-22) (Dutch).

ACIDS C_nH_{2n-2}O₅

Acids C7H12O5

Oxypentane dicarboxylic Acid.

 $\begin{array}{c} {\rm EtCH}({\rm CO_2H})\,.\,{\rm CH}({\rm CO_2H})\,.\,{\rm CH_2OH} \\ L\,a\,c\,t\,o\,n\,e \quad {\rm C_7H_{10}O_4} \end{array}$

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Pilopic acid (lactone of hydroxypentane-dicarboxylic acid) from the oxidation of isopilocarpine; its methyl ester, barium

and strychnine salts, anilide, and the action of fused potassium hydroxide on it; also the diamide, and barium and silver salts of the hydroxy-acid.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010].

Oxydimethylglutaric Acid.

Bromo-oxydimethylglutaric acid $C_7H_{11}O_5Br$ Lactone.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactone of α-bromo- α_1 -hydroxy- $\beta\beta$ -dimethylglutaric acid and its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (755–756) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (112–113) [Abstract].

Acids C₈H₁₄O₅

Oxydimethylbutane dicarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactones of A- and B-Hydroxydimethylbutanedicarboxylic acids and their calcium salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (765–768) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

Oxyhexane dicarboxylic Acid.

CO₂H . CH₂ . CMe₂ . CMe(OH) . CO₂H (Oxytrimethylpyrotartaric acid.)

Lactonic acid C₂H₁₂O₄

Blanc, G. Paris, Bul. soc. chim., (Sér. 3), **25**, 1901, (68–73).

Oxymethylethyl pyrotartaric Acid.

CO₂H. CHEt. CH(CH₂OH). CH₂. CO₂H Lactonic acid C₈H₁₂O₄

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Homopilopic acid (lactone of hydroxyhexanedicarboxylic acid) from oxidation of isopilocarpine, and the action of the fused potassium hydroxide on it; also its barium salt, and the barium salt and diamide of the hydroxy-acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010].

$\textbf{Acid} \quad C_{18} H_{34} O_5$

Le Sueur, Henry Rondel. [Acid, $C_{18}H_{34}O_5$, from] . . . the action of fused potassium hydroxide on dihydroxystearic acid; [also its salts, methyl and ethyl esters, diamide, amic acid and acetylated anhydride]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1315–1323).

ACIDS CaHan-4O5

Acids C4H4O5

Oxalacetic Acid CO₂H . CO . CH₂ . CO₂H

Fenton, Henry J. Horstman, and Jones, Humphrey Owen. . . . [Reactions and Oxidation] of Oxalacetic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (91-101)

_____ [Decompositions of the hydrazone of oxalacetic acid.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (24-25). [7050].

$\begin{array}{ccc} \textbf{A}\,\textbf{c}\,\textbf{i}\,\textbf{d}\,\textbf{s} & C_5H_6O_5\\ \textbf{A}\textbf{c}\textbf{e}\textbf{t}\textbf{o}\textbf{n}\textbf{e} & \textbf{d}\textbf{c}\textbf{i}\textbf{d} \\ \end{array}$

 $CO(CH_2 \cdot CO_2H)_2$

Derôme, J. Propriétés des produits de substitution alcoylés de l'acétone dicarbonate d'éthyle monocyané. Action du chlorure de cyanogène sur l'acétone dicarbonate de méthyle. Paris, C. R. Acad. sci., 132, 1901, (699–701).

Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1740 1720].

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71–90). [1740 7050 1720 1930 1940].

$\textbf{Acids} = C_6 H_8 O_5$

Acetyl-methyl-malonic Acid

CH₃. CO. CMe(CO₂H)₂ Nitrile CH₃. CO. CMe(CN)₂

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (27-41).

PARAFFIX ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{c} \text{Mononitriles of the Λ cids} \\ \text{RC(CO}_2\text{H)}_3. \quad \text{Alkyleyanomalonic} \\ \text{esters.} \end{array}$

Haller, A., et Blanc, G. Sur les éthers alcoylcyanomaloniques et les acides alcoylcyanacétiques qui en dérivent. Paris, C. R. Acad. sci., 132, 1901, (381-384).

ACIDS C.H. O.

Acids C.H.O.

Tartaric Acid

CO.H. CH(OH). CH(OH). CO.H

McCrae, John. Ethyl sec. Octyl Tartrate and its Dibenzoyl and Diacetyl Derivatives [and their optical rotation.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1103– 1110) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (186) [Abstract]. [7300].

Purdie, Thomas, and Irvine, James C. [d-Dimethoxysuccinic acid, its methyl, ethyl and propyl esters, amide, metallic salts, and the rotatory power of each]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (957-971) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (157–158) [Abstract]. [7300].

- and Barbour. William. [Conversion of d-dimethoxysuccinic acid into d-tartarie acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (972-973) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (158) [Abstract]. [7300].

Patterson, T. S., and Dickinson, Cyril. [Preparation of Ethyl Tartrate from Methyl Tartrate and vice versa.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (280–283) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract].

Wohl, A[lfred], und Oesterlin, C. Ueberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1139–1148). [1320 1930].

Pyridine salt of the diacetyl derivative

 $C_{13}H_{15}O_{\epsilon}N$ i.e. $C_{5}H_{5}NC_{8}H_{10}O_{8}$

Wohl, A[lfred], und Oesterlin, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1139–1148). [1320–1930].

Acids C7H12O6

Dioxydimethylglutaric Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [αα₁-Dihydroxy-ββ-dimethylglutaric acid and its silver and calcium salts, lactone, and condensation product with o-tolylenediamine]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (756-758) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113) [Abstract].

ACIDS CuHon-AOs

Acids C.H.O.

Tricarballylic Acid (CO.H.CH.), CH.CO.H

Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G. The synthesis of . . . [a-methyl-, aa,-dimethyl-, aa-dimethyl-, and aa,diisopropyl-| tricarballylic acids; [also their anhydro-acids, monomethyl esters and dissociation constants]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (215).

γ-Oxy-γ-carboxy-n-propyl-glyoxylic Acid (O H. CMc(OH), CH, CO, CO, H

Lactonic Acid

 $\begin{array}{c} \text{CO}_2\text{H.CMe.O} \\ \text{CH}_2,\text{CO} \end{array} > \text{CO} \\ \text{Jong, Λ[nne] W[illem] K[arel] de.} \end{array}$ [Sur l'isolation d'un produit intermédiaire, l'acide a-céto-y-oxybutane-a.y. dicarbonique, dans la synthèse de l'acide pyrotartrique par] l'action de l'acide chlorhydrique sur l'acide pyruvique. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (81-101).

Acids CH1006

Butane tricarboxylic Acid.

 $\begin{array}{ccccc} Monoanilide & C_{13}H_5O_5N & \emph{i.e.} \\ CO_2H & C_3H_6 & CH(CO_2H) & CONHPh \end{array}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340] 1540 1910 1930 1940].

Butane tricarboxylic Acid CO2H. CHEt. CH(CO2H)2

Ethyl ester of the Mononitrile.

 $C_{11}H_{17}O_4N$ i.e. CO2Et.CHCy.CHEt.CO2Et

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Ethyl β -ethyl-cyanosuccinate]. London. J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1348) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (199) [Abstract].

Acids C₈H₁₂O₆

Pentane tricarboxylic Acid.

Mono-anilide C14H17O5N i.e. CO₂H.[CH₂]₄.CH(CO₂H).CONHPh

Dieckmann, W. Ueber cyklische B-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340–1540–1940–1930–1940]. Ethyl-tricarballylic Acid.

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Ethyltricarballylic acid, from the action of fused potassium hydroxide on homopilopic acid, and its silver, calcium and copper salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1343–1344) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 47, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010].

A New Synthesis of α-Ethyltricarballylic Acid. [Its β-cyanoderivative, anhydroacid, triethyl ester, and barium, calcium and copper salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1346–1351) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (199–200) [Abstract].

Acids CaH14Oa

Hexane tricarboxylic Acid

and its trictly $l \, c \, s \, t \, c \, r \, C_{15} \, H_{26} \, O_6$ Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392-402). [1340 1540].

Dimethylbutane tricarboxylic Acid.

Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G. $[\alpha\alpha$ - Dimethylbutane $-\alpha\alpha'\beta$ - tricarboxylic acid]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (243–244). [1320].

 $\mathbf{Acids} = C_{10}H_{11}O_{6}$

Heptane tricarboxylic Acid (CO₂H_{D₂}CMe₃ CMe₂ CH₂ CH₂ CO₂H Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (392-402). [1340]

 $\Lambda\,c\,r\,b\,s=C_nH_{\mathbb{C}^{n+\epsilon}}O_6$

Acids C6H6O6

Cetipic Acid

CO₂H. CH₂. CO. CO. CH₂. CO₂H **Thomas-Mamert**, R., et Striebel, A. Condensation de l'éther cétipique avec les orthodiamines (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (712-725). [1630 1930].

PARAFFIN ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2nO7

Acids $C_6H_{12}O_7$ d-Gluconic Acid.

Mayer, Paul. Ueber das Verhalten der d-Gluconsäure im Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (492–494). [8040 Q 1440].

ACIDS ChH2n-4O7

Acids C.H.O.

Citric Acid (CO₂H. CH₂)₂. C(OH). CO₂H Power, Frederick B. A Soluble Manganese Citrate and some Compounds of Manganese with Iron. Pharm J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (135–137).

. Acid C9H14O7

Oxyhexane tricarboxylic Acid. Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactones of A-and B-Hydroxydimethylbutanetricarboxylic acids]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (764-765) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

Acid C10H16O7

Oxyheptane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Lactones of cis- and trans-Trimethylhydroxybutanetricarboxylic acid, and their anhydrides; also the action of phosphorus pentachloride on them]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (788-791) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (110-111) [Abstract].

 $\mathbf{Acid} \quad \mathrm{C}_{11}\mathrm{H}_{18}\mathrm{O}_7$

Oxyoctane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [cis- and trans-Dimethylethylhydroxybutanetricarboxylic acids, their silver and barium salts and lactones, and the anhydride of the lactone of the former]. London. J. Chem. Soc., 7 1901, (773-775) [Full paper]; Pro Chem. Soc., 17, 1901, (112) [Abstract].

ACIDS C_nH_{2n-6}()₇

Acids C.H.O.

Acetone tricarboxylic Acid. $CO_2H \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH(CO_2H)_2$ Mono-nitrile.

Cyanoacetone dicarboxylic acid.
Dimethyl ester.

CO₂Me. CHCy. CO. CH₂. CO₂Me **Derôme**, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (699-701).

Methyl derivative of the diethyl ester.

CO₂Et. CCy: C(OMe). CH₂. CO₂Et and Propyl derivative of the diethylester.

CO₂Et.CCy:C(OPr).CH₂.CO₂Et **Derôme**, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (699-701). OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH, n=sOq

Acid CDH13O4

Oxyoctane tetracarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactone of dimethylethylhydroxybutanetetracarboxylic acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (772–773) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (112) [Abstract].

PARAFFIX ACIDS WITH TEX OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHear On

Diacetyl tetracarboxylic Acid.

Thio-derivative: -

Disulphidobutane tetracarboxylic acid.

Ethvl ester.

 $\frac{C_{16}H_{22}O_8S_2}{(CO_2Et)_2\cdot CH\cdot CS\cdot CS\cdot CH(CO_2Et)}$

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043-1050). [1920 1340 1540].

1320 UNSATURATED OPEN CHAIN ACIDS.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1010–1021). [1330 1630 1930 1910].

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur deux nouveaux acides acétyléniques. Synthèse des acides caprylique et pélargonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (988) 990).

Sur Thydratation de l'acide amylpropiolique; acide caproylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1121–1124).

Wahl, A. Sur la nitration directe dans la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (693–695). [5500].

— Action de l'acide nitrique fumant sur les acides acryliques substitués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (804–808). [1340].

PARAFFIX ACIDS WITH NINE ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHan-O

Acids CaHaO

Acrylic Acid CH2: CH. CO2H

Röhm, Otto. Ueber die Darstellung von Acrylsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (573-574).

Acids C₄H₆O₂

Crotonic Acid CH3. CH: CH. CO2H Ethyl ester. [Action of nitric acid]. Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132,

1901, (693–695). [5500].

Anilides of Crotonic and Isocrotonic Acids CHMe: CH. CONHPh

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (189-197). [1310].

Chlorocrotonic acids C4H5ClO2 Anilides and phenylhydrazides

of. Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (189-197). [1310].

Nitro-crotonic acid. Ethyl ester C6H9O4X

Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (804-808). [1340].

Chlorophenylaminophenyliminocrotonic acid

NPh: CH. CCl: C(NHPh). CO2H (Anilmucoanilidochloric acid).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. **34**, 1901, (509–519). [1630] Ges., 1620].

Dichloro - phenylimino - erotonic acid NPh: CH. CCl: CCl. CO.H (Anilmucoehloric acid).

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. **34**, 1901, (509–519). Cies., 1620].

Bromophenylaminophenyliminocrotonic acid

NPh: CH. CBr: C(NHPh). CO2H (Anilmucoanilidobromic acid).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630] 1620].

Dibromo - phenylimino - erotonie acid NPh : CH . CBr : CBr . CO₂H (Anilmucobromic acid).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630–1620].

Bromo-p-tolylamino-p-tolylimido-erotonic acid

C₇H₇N : CH . CBr : C(NHC₇H₇) . CO₂H (p · Tolilmuco - p · toluidobromic acid.) Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630 1620].

Acids C₅H₈O₂

Pentenoic Acid (Me₂: CH, CO₂H (Dimethylaerylie acid.)

Bouveault, L., et Wahl, A. Transformation de l'acide diméthylacrylique en acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (416–418). [1310].

l'acide azotique fumant sur le diméthyl acrylate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (800–804).

Constitution des éthers α et β nitrodiméthylacryliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (808–817). [7000].

réactifs réducturs sur les deux nitrodiméthylacrylates d'éthyle isomères. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (910–918). [1930].

Nitropentenoic acid. Ethyl ester $CMe_2: C(NO_2). CO_2Et$

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (910–918). [1930].

 $\begin{array}{lll} \textbf{a-}Amino-pentenoie~acid.} & E\ t\ h\ y\ l\ e\ s\ t\ e\ r\\ & C_7H_{13}O_2N\ i.e.\ CMe_2:C(NH_2)\ .\ CO_2Et \end{array}$

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910–918). [1930].

a-Uramino-pentenoie acid C₃H₁₄O₃N₂ i.e. CMe₂: C(CO₂Et). NH. CO. NH₂

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910–918). [1930].

Phenyl- α -uramino-pentenoie acid $C_{14}H_{18}O_3N_2$ i.e.

CMe: C(CO₂Et). NH. CO. NHPh **Bouveault**, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (910– 918). [1930].

Acids C6H10()2

Hexenoic Acid CHMe, CH: CH. CO, II

a-Amino-hexenoic acid.

Benzovl derivative CHMe₂.CH:C(NHBz).CO₂H

Erlenmeyer, jun., Emil, und Kunlin, Jul. Ueber eine neue Synthese des r-Leucins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (145–156). [1310 Q1610].

Acids C₃H₁₄O₂ Octenoic Acid.

β-Chloro-octenoic acid
C₈H₁₃O₂Cl i.e. C₅H₁₁ . C(l : CH . CO₂H
(β-Chloro-amyl-acrylic acid).

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988–990).

Acids C₁₁H₂₀O₂

Hendecenoic Acid

CH₂: CH[CH₂]₃. CO₂H

(Undecylenic Acid).

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellungder Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [5500 M 3120].

Walker, James, and Lumsden, John S. [The action of hydrogen bromide on] . . . Undecylenic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1191–1197) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (188) [Abstract]. [L310].

$\textbf{Acids} = C_{16}H_{30}O_2$

Hexadecenoic Acid C₁₆H₃₀O₂

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1–6). [5500 M 3120].

ACIDS CnH_{2n-4}O₂

Acids $C_8H_{12}O_2$

n-Octinoic Acid C_5H_{11} , $C \in C$, CO_2H (Amyl-propiolic acid). [Salts and esters].

Mouret, Ch., et Delange, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988-990; 1121-1124).

Acids C₉H₁₄O₂

Emninoic Acid C_eH₁₃. C : C : CO₂H (Hexyl-propiotic acid) [and its esters]. Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988-990). Isolauronolic Acid Ethyl ester nitrate CuHrOHNO Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (693–695). [55007.

ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH as O

Acids CH4O:

Formyl-acetic Acid CHO.CH2.CO2H

Ethyloster. (v. p. 238). p-Nitrobenzoyl derivatives NO₂. C_cH₄. CO.O.CH: CH. CO.Et

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (18-42). [1310 1930 13307.

Phenyl-hydrazone C₁₁H₁₂O₂N₁ i.e. PhN₁H:CH.CH₂.CO₂Et

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1310 1930].

> Acids C4H.O3 Oxybutenoic Acid

CH,: CH. CH(OH), CO-H Sleen, G[osen] van der. On α-hydroxybutenoic acid (Vinylglycollic acid) [prepared from the amide, its properties] and its decompositions. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (79-83) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (15– 20) (Dutch). [1310 1340].

Oxy-crotonic Acid

 CH_3 . C(OH): CH. CO_2H [See also Acetoacetic Acid]. Phenoxycrotonic Acid C₁₀H₁₀O₃ i.e. $\mathrm{CH_3}$. $\mathrm{C(OPh)}$: CH . $\mathrm{CO_2H}$

Ruhemann, Siegfried. [B-Phenoxycrotonic acid, ethyl ester and silver salt; also the action of heat and of sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1189-1191) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1230 1910].

Acies CaH n-40;

Acids C4H4O3

Aldehydo-acrylic Acid

CHO.CH:CH.CO.H Mucochlorie Acid

CHO. CCl: CCl. CO₂H

and its Methyl, ethyl, propyl, and allyl esters.

Simonis, H. Üeber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630–1620]. Mucobromie Acid.

Methyl ester CHO.CBr:CBr.CO2Me or rather

('Br = ('0 =)0 C'Br . CH(OMe) >0

Also the propyl and allyl esters. Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509 - 519). [1630 1620].

Phenylhydrazone CO H. CBr: CBr. CH: N HPh and Semicarbazone

CO.H.CBr:CBr.CH:N.H.CO.NH₂. Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1330 1630 1930 1910].

Anhydride of the Amide C.HONBr. i.e. CBr. CO X

Bistrzycki, A., und Herbst, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 1901, (1010-1021).

Bromo-phenylamino-aldehydoaerylie Acid.

Ethvl ester CHO. CBr: C(NHPh). CO₂Et or rather C(NHPh). CO So

CBr. CH (OEt) / (Mucoanilidobromic ether). Also the Methylester.

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519).

 ψ -Propyl ester $C_{13}H_{14}O_3NBr$ *i.e.* $C_{13}H_{14}O_3NBr$ *i.e.* $C_{13}H_{14}O_3NBr$

ÜBr . CH(OPr)∕ (Propyl mucoanilidobromate).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (509-519).

Chloro - p - tolylamino - aldehydoaerylie acid. Methyl ψ -ester.

C (SHC7H7).CO

(Methyl muco-p-toluidochlorate). Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519).

Chloro - m-xylylamino-aldehydoaerylie acid. Ethylester. C'(NHC_EH_g).CO CC1.CH(OEt)

(Ethyl Muco-m-reglidochlorate). Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519).

Acids C₉H₁₄O₃

Pentenyl-acetoacetic Acid.

 $\begin{array}{cccc} Ethyl & ester & C_{11}H_{11}O_3 & i.e. \\ CMe_3: CH, CH_2: CHAe, CO_2Et \\ Methyl & hexenyl & ketone & carboxylie & acid. \\ & & Filiple & store \\ \end{array}$

Ethyl ester. Ipatiew, W[ladimir Nikolajewić]. Eine neue Synthese von Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (594-596). [1520].

ACIDS WITH FOUR OXYGEX ATOMS.

 $A \operatorname{cris} = C_n H_{2n-4} O_4$

Acids C4H4O4

Fumaric Acid CO.H.CH:CH.CO.H

Doebner, O[skar]. Synthese der Fumarsäure aus Glyoxylsäure und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (53–55). [1310].

$\begin{array}{c} \textbf{Methylene-malonic} \\ \mathrm{CH_2}: \mathrm{C(CO_2H)_2} \end{array} \textbf{Acid}$

Amide.

Schiff, Hugo. Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1620 6200 1310 1940].

Seminitrile CH₂: CCy. CO₂H (Cyanoaerylie Acid). Amino-cyanoaerylie Acid

NH₂. CH: CCy. CO, H Esters. **Grégoire de Bollemont**, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (39-46). [1310 1330].

Phenylamino-cyanoacrylic Acid. NHPh.CH: CCy.CO₂H Esters. **Grégoire de Bollemont**, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (39–46). [1310].

Acids C5H2O4

Mesaconic Acid.

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl mesaconate]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1309). [1240 1310 1330].

Glutaconic Acid C3H4(CO2H)2

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. Formation of aromatic compounds from ethyl glutaconate and its derivatives . . . London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47–48). [1330 1340].

Bimolecular glutaconic acids $C_{10}H_{12}O_8$ **Guthzeit**, M, Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (675–680).

 $\begin{array}{c} \textbf{Acids} & C_bH_2O_4\\ \textbf{\alpha-Methylene-glutaric Acid}\\ CO_2H \cdot C(CH_2) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H \end{array}$

Pechmann, H[ans] v., und Röhm, Otto. Ueber α-Methylenglutarsäure, ein Polymerisationsproduct der Acrylsäure. 111. Mittheilung über Polymerisationsproducte ungesättigter Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (427–429). [1310].

Acids $C_7H_{16}O_4$

Methylene-dimethyl-succinic Acid. Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G.

Methylenedimethylsuccinic acid and its diethyl and potassium salts]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243–244). [1310].

Anhydride

 $C_7H_8O_3$ i.e. C_5H_8 C_{CO} O [Derived from haematic acid].

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Aun. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174-218). [4010–1350–1930–Q 1156].

Acid (13H2204

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [5500 M3120].

ACIDS WITH FIVE OXYGEX ATOMS.

ACIDS CnH2n-4O5

 $\begin{array}{c} \textbf{Acids} & \mathrm{C_4H_4O_5} \\ \textbf{Oxymethylene-malonic} & \textbf{Acid} \\ \mathrm{CH} \ (\mathrm{OH}) : \mathrm{C} \ (\mathrm{CO_2H})_2 \end{array}$

Seminitrile C₄H₃O₃N i.e. CH(OH): CCy . CO₂H

Oxymethylene-cyanoacetic acid.
Esters and Alkyl derivatives.

Grégoire de Bollemont, E. Ethers ethoxy et methoxyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (18-28).

Grégoire de Bollemont, E. Ethers exyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (28-38).

Action de l'ammoniaque et de l'aniline sur les éthers oxyméthène-cyanacétiques et leurs dérivés alcoylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (39-46). [1330].

A c i d s $({}^{4}H_{2}({}^{0})_{5}$ Oxymaleïc Acid

(°() H. C (()H): CH. C() H [See also Oxalacetic Acid].

Oxymaleïc anhydride. Pyridine Salt C₂H₇O₄N i.e. C₅H₅NC₄H₂O₄ woll, A[lfred], und Oesterlin, C. Ueberführung der Weinsäure in Oxalesigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1139–1148). [1310–1930].

Xylenoxymaleïc Acid.

 $C_{12}H_{12}O_{5}$ i.e. $C_{b}H_{5}Me_{5}$. O. C. (CO₂H): C.H. CO II (Xylenoxyfumaric acid).

Ruhemann, Siegfried, and Wrage. Ernest. [m-Xylenoxyfumaric acid, and its ethyl ester; also the action of sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1188–1189) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1230—1910].

Carvaeroxymaleïe Acid.

C₂H₇C₄H₃Me . O . C (CO₂H) : CH . CO₂H (Carvaeroxyfumaric acid).

Ruhemann, Siegfried. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (920–922). [1230–1340–1910].

Thymoxymaleïc Acid.

 $C_tH_tMe(C_tH_t) \cdot O_tC(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

(Thymoxyfunaric acid), Ruhemann, Siegfried. [3-Thymoxyfunaric acid, its ethyl ester, and the action of sulphuric acid on it. \$\mathcal{B}\$-Carvacroxyfunaric acid, its ethyl ester, and the action of heat and of sulphuric acid on it, London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (919–922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (155–156) [Abstract]. [1230 1340 1910].

Eugenoxymaleïc Acid.

 $C_{3}H_{14}O_{6}$ i.e. $C_{3}H_{5}$. $C_{6}H_{3}$ (OMe).O. $C(CO_{2}H)$:CH.CO H (Eugenoxyfumaric acid).

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [Eugenoxyfumaric acid and its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79** 1901, (1186–1187) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187) [Abstract]. [1230 1910].

Acids C_nH_{2n-6}O₅

Acids CaHaOs

Oxalocrotonic Acid.

CO₂H.C (OH): CH.CH: CH. CO₂H **Lapworth**, Arthur. [γ-Oxalocrotonic acid, and its ethyl ester; also the sodium and copper derivatives of the latter, and the action of heat and of acids on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1276-1284). [1130 1910].

—— [γ-Oxalocrotonic acid]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (96). [7050].

Formyl-glutaconic Acid

CHO. CH (CO₂H). CH: CH. CO₂H Ethyl ester $C_{10}H_{14}O_5$ i.e

CHO. CH (CO₂Et). CH: CH. CO₂Et (Ethyl oxymethylene-glutaconate). Also the homologous methylester. Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann,

Willic Leber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18 42). [1310 1930 1330].

 $A \text{ CIDS} = C_n H_{2n-8} O_5$

A c i d s $C_{\epsilon}H_{4}O_{5}$ Dehydromucic Acid.

Hill, Henry B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (439–485). [1910].

ACIES WITH SIX OXYGEX ATOMS.

 $\Lambda \, \text{cibs} \, = \, C_n H_{2^n = _0} O_\delta$

Acids CoH, O.

Isoaconitic Acid. Ethyl Ester. [Bimolecular form].

Guthzeit, M. Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (675–680).

 $\begin{array}{ll} \textbf{Carboxyethylidene-malonic} & \textbf{Acid} \\ & \text{CO}_2H \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{C(CO}_2\text{H)}_2 \end{array}$

Mononitrile.

CO2H. CH2. CH: CCy. CO2H Amino-cyano-propylene dicarboxylic

Acid.
Ethyl ester of the monoamide.
CO₂Et.CH₂.C(NH₂):CCy.CO.NH₂

CO₂Et.CH₂.C(NH₂):CCy.CO.NH₂ **Derôme**, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (699-701).

Acids CaH10Os

Haematic Acid C₅H₇ (CO₂H)₃ "Tribasic haematic Acid."

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (174-218). [4010 1350 1930 Q 1156].

Anhydride

 $C_8H_8O_5$ i.e. CO_2H . C_5H_7 CO O **Küster,** William. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, 315, 1901, (174-218).

Acid CapHeeOe Triundecylenic Acid.

Anhydride C33H58O5 [formed in distillation of Castor Oil].

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin. **239**, 1901, (1–6). M 3120].

WITH EIGHT OXYGEY ACIDS ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n-8}O₃

Dicarboxyglutaconic Acid

C₃H₂(CO₂H)₄ Two Bimolecular ethyl esters C30H44O16

Ueber bimolekulare Guthzeit, M. Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (675-680).

BENZENOID ACIDS. 1330

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Persäuren und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (762-767).

Figuet, Edmond. Synthèse et propriétés des nitriles-phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (591–598). [1230].

Haller, A. Sur de nouvelles synthèses effectuées au moyen des molécules renfermant le groupe méthylène associé à un ou deux radicaux négatifs. Action de l'épichlorhydrine et de l'épibromhydrine sur les éthers benzoylacétiques sodés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1459–1463). [1210–1530].

Massol, G. Valeur acidimétrique des acides benzoïques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (780-781). [7200].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Phenyl-, p-tolyl-, a- and B-naphthyl-hydroxy-oxamides, and their acetyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841-846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1991, (123) [Abstract]. [1310 1630].

Severin. Emile. Sur les auhydrides mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500-510). [1310].

Stobbe, Hans. Eine einfache Synthes der S-Ketonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (653–656).

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehvdrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (681-682). [1310 1610 1630].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121-145). [3010] 1630].

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357-378). [1310].

BENZENOID ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHango,

Acids C7H6O2

Benzoic Acid C₆H₅. CO,H

Isomeride of Benzoic Acid $C_{14}H_{12}O_4$

Descudé, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1567–1569). [1410 1210 1310].

> Chloride CoHs. COCI (Benzoyl Chloride).

[Action on Ammonium Sulphoevanate]. Benson and Hillyer. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (373-377). [1310].

A mide C6H5.CO.NH2 (Berzamide).

Titherley, Arthur Walsh. [Action of alkyl haloids, acid chlorides, halogen derivatives of esters, bromamides, and potassium alkyl sulphates on sodium benzamide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (391-411) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29-31) [Abstract].

رسس.

Chlorobenzoic Acids.

Matthews, Francis Edward. 2:3:5-Trichlorobenzoic acid, [uitrile, chloride, amide and ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (43-49).

Bromo-benzoie Acids C₆H₄Br. CO₂H Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. [Préparation des acides bromobenzoïques ortho et méta]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (210, 214-215). [1130-7200].

o-Nitrobenzoic Acid $C_nH_4(NO_5)$. CO_2H Chloride

C₇H₄O₅NCl i.e. NO₂, C₅H₄, COCl **Mavrojannis**. Préparation des éthers nitrobenzoyleyanacétiques, isomériques, ortho, méta et para et du chlorure d'orthonitrobenzoyle cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1054–1055).

Chloro-nitro-benzoie Acid C.H₂Cl(NO), CO₂H [2:3:1].

Holleman, A[mold] F[rederik]. [On the mononitro-chloro and bromo-benzoic acids 1:2:3]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901. (462-463) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (442-443) (Dutch).

Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. . . . Nitration des acides chloro- et bromobenzoïques ortho et méta [séparation des isomères, leurs propriétés et détermination de leurs quantités. Les composés de l'acide nitro- m. bromobenzoïque 1.3.6 avec le benzène, le toluène et le xylène. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (206-234). [1130-7200].

Chloro-di-nitro-benzoic Aeid $C_6H_2Cl(NO_2)_2$. CO_2H [2:5:3:1].

Holleman, A[rnold] F[rederik]. Sur la structure de l'acide o. chlorodinitrobenzoïque de Kalle et Cie. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (235–236).

Tri-chloro-nitro-benzoie Acid.

 $C_7H_2O_4NCl_3$ **Matthews,** Francis Edward. [Trichloronitro-benzoic acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (43–49).

Bromo-nitro-benzoie Acid C₆H₃(NO₂)Br. CO₂H [3:2:1].

Holleman, A. F. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (462–463) [English]; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (442–443) [Dutch].

 $Bromo-nitro-benzoie\ Aeids\ {
m C}_6{
m H}_3{
m Br}({
m NO}_2)\,.\,{
m CO}_2{
m H}\ [6:3:1];\ [3:2:1];\ [2:5:1];\ {
m and}\ [2:3:1].$

Holleman, A. F. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (206-234).

o-Aminobenzoic Acid NH₂. C₆H₄. CO₂H (Anthranilic Acid).

Methyl ester [in Essential Oil of Jasmine].

Hesse, Albert. Ueber ätherisches Jasminblüthenöl. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (291–296). [6500 M 3120].

und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (296–300). [6300].

3, 6 - Dichloro - 2 - amino - benzoic Acid C₇H₅O₂NCl₂ (Dichloro-anthranilic Acid).

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1430–1720].

Dibromo-o-amino-benzoic Acid.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339). [1630-1930-1430-1720].

1, 2, 3-Diaminobenzoic Acid. [Preparation].

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen γ-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (902–907). [1800—1930—6150].

Thiobenzoic Acid C₆H₅.CO.SH [Reactions].

Wheeler, H. L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443-449). [1300].

 $\begin{array}{ccc} \textbf{A cids} & C_8H_8O_2 \\ \textbf{Toluic Acids} & C_6H_4Me \cdot CO_2H \end{array}$

Nitro-toluic Acids.

Scherpenzeel, L[odewyk] van. [Mononitro- and dinitro- compounds] . . . of the three toluic acids and some of their derivatives. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (203–207) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (105–109) (Dutch). [7200].

L'action de l'acide azotique réel sur les trois acides toluiques et sur quelques-uns de leurs dérivés, [leurs éthers, chlorures, amides, monodiméthylamides]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (149-182). [5500 7200]. Phenyl-acetic Acid C. H5. CH2. CO. H

orton, K. J. P. [Formation of phenylacetamide, p-nitrophenylacetic amide and methylamide, p-benzoylaminophenylacetamide and p-benzoylaminophenylacetamide by benzoylation of the corresponding acids in presence of ammonia or methylamine. p-Benzoylaminophenylacetic acid.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1351-1354) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

Nitrile PhCH, CN Phenylacetonitrile.

Lander, G. D. Action of dry silver oxide and ethyl iodide on . . . [phenylacetonitrile]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59). [1530].

Chlorophenylacetic Acid Ethyl ester C₁₀H₁₁O₂Cl i.e. ClCHPh. CO₂Et

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

Hydrindamide C₆H₅. CHCl. CO. NHC₉H₉

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric . . . Phenylchloroacethydrindamides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (36–37) [Abstract].

p-Nitrophenylacetic Acid NO₂, C₆H₄, CH₂, CO₂H Methylamide.

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

p-Amino-phenylacetic acid. Benzoyl derivative NHBz. C₆H₄. CH₂. CO₂H [and its amide].

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

 $\begin{array}{c} Carboxyamidophenylacetic\ acid.\\ E\ t\ h\ y\ l\ e\ s\ t\ e\ r\ C_{11}H_{13}NO_4\quad i.e.\\ CO_2H\ .\ CHPh\ .\ NH\ .\ CO_2Et \end{array}$

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377). [1630–0210–1930].

 $\begin{array}{c} Carboxyamidophenylacetamide.\\ E\ t\ h\ y\ l\ \ e\ s\ t\ e\ \ \ C_{11}H_{14}N_2O_3\ \ i.e.\\ CO_2Et\ .\ NH\ .\ C\PiPh\ .\ CO\ .\ NH_2 \end{array}$

Lehmann, Fritz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377).

Carboxyaminophenylacetonitrile,
Ethylester CO₂Et.NH.CHPh.CN
((!yanobenzyl-carbamic ether).
Lehmann, Fritz, loc. cit.

α-Phenylimino-phenylaectonitrile. C₁₄H₁₀N₂ i.e. CPh(NPh).CN [and its p-nitro-derivative].

Sachs, Franz. Ueber die Darstellung von Anilen der Säurecyanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1630].

a-Tolylimino-phenylacetonitrile $C_{15}H_{12}N_2$ i.e. $CPh(NC_7H_7)$. CN (o- and p-).

Sachs, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (494-503). [1630].

Methyl - p - aminophenyl - imino - phenyl - acetonitrile

NHMe. C, H4. N: CPh. CN
(p-Methylaminophenyl-phenyl-cyanoazomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123). [1630].

Ethyl-p-aminophenyl- α -imino-phenyl-acetonitrile NHE1. C_6H_4 . N: CPh. CN (p-Ethylaminophenyl-phenylcyano-azomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (118–123).

Methyl-p-aminophenyl-a-imino-p-nitrophenyl-acetonitrile

NHMe $.C_6H_4.N:CCy.C_6H_4NO_2$ (p - Methylaminophenyl - p - nitrophenyl - cyano-azomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard, loc. eit.

Ethyl - p - aminophenyl - imino - p - nitro - phenyl-acetonitrile

 $NHEt. C_6H_4. N: C(C_6H_4NO_2). CN$ (p-Ethylaminophenyl- μ -cyano-azomethine-p-nitrophenyl).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard, loc. cit.

Diethylaminophenylimino-p-nitrophenylacetonitrile

NEt₂. C₆H₄. N: CCy. C₆H₄NO₂ (Dicthylaminophenyl-p-nitrophenyl-cyanoazomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard, loc. eit.

Acids $C_9H_{10}O_2$

5, 3, 1 - Dimethylbenzoic Acid C₀H₃Me₂. CO₂H [5:3:1]. Mesitylenic Acid.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Ueber Nitrirung der Mesitylensäure. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **34**, 1901, (27–33). [1620].

Dinitromesitylenic acids C. H.O.N. Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (27-33).

> Nitro-amino-mesitylenie acids $C_9H_{10}O_4N_9$

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed., loc. cit.

2, 5-Dimethylbenzoic Acid

C, H3Me3. CO2H

Harding, Everhart P., and Cohen, Lillian. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601). [1430].

Phenylpropionic Acid

 C_1H_5 , CH_2 , CH_2 , CO_2H Dibromophenylpropionic acid Ph. CHBr. CHBr. CO₂H

Methylamide.
Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

Acids C11H14O2

Phenyl-valeric Acid. Stanley, and Kipping, Frederic [Preparation of Hunter, Albert E. phenylvaleric acid and chloride, and the action of aluminium chloride on the latter]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (604-606) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (68) [Abstract].

2: 5-β-Xylyl-propionic Acid

 $C_6H_3Me_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ Harding, E. P., and Cohen, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601). [1430].

ACIDS C_nH_{2n-10}O₂

Acids C9H8O2

Cinnamic Acid C_6H_5 . $CH:CH.CO_2H$ Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Amyl and menthyl esters of cinnamic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1307-1308). [1240 1310 1320].

Orton, K. J. P. [Formation of cinnamic methylamide by benzoylation of the acid in presence of methylamine; also its dibromo-derivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1355) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

> Acids C10H10O2 Methylcinnamic Acid.

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl, methyl, ethyl, propyl and isopropyl a-methylcinnamates, and their reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1311–1312). [1240 1310 1320].

Acids C₁₁H₁₂O₂

2-5-Dimethylcinnamic Acid

 $C_6H_3Me_2$. $CH:CH.CO_2H$ Harding, Everhart P., and Cohen, Lillian. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601). [1430].

Acids C13H16O2

α-n-Butyl - cinnamic Acid C_1H_5 . $CH:C(C_4H_6)$. CO_2H

[And Isobutyl-cinnamic acid]. Michael, Arthur. Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (918–930). [1310].

ACIDS CaHan-16O2

Acid C14H12O2

Benzyl - benzoic Acid C.H. CH. CaH. CO.H

Haller, A[lbin], et Guyot, A[lfred]. Sur les acides dialcoylamidobenzilbenzoïques, dérivés des acides benzoylés (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200–205).

Dimethylaminobenzylbenzoic acid

C₁₆H₁₇O₂N i.e. $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$ Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200-205).

Diethylaminobenzylbenzoic acid C₁₈H₂₁O₂N *i.e.*

 $NEt_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$ Haller, A., et Guvot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (200–205).

Ethylbenzylaminobenzylbenzoic acid C23H23O2N i.e.

C7H7NEt. C6H4. CH2. C6H4. CO2H Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200-205).

Tetrachlorodimethylaminobenzylbenzoic acid C16H13O2NCl4 i.e.

 $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H$ **Haller**, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (598– 603).

Tetrachlorodiethylaminobenzylbenzoic acid C₁₈H₁₇O₂NCl₄ i.e.

 $NEt_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H$ Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (598-CO3).

SULPHINIC ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

SULPHINIC ACIDS CnH2n-6O2S

Sulphinic Acids C₇H₈O₂S Toluene p-sulphinic Acid C₇H₇.SO₂H

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf B-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (241–

253), [1630 1520].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **63**, 1901, (167–183). [1530–5020].

Tri-p-tolyl-trisulphonyl-amide $(C_7H_7,SO_2)_3N$

Meyer, Ernst von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167-183).

Sulphinic Acids $C_8H_{10}O_2S$

1, 3-**Xylene** 5-sulphinic Acid C₆H₃Me₂. SO₂H

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1340 1230].

1, 2-Xylene 3-sulphinic Acid.

Moschner, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257-1262).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACIDS CuHon-603S

Salts

C₆H₅SO₃K 2HF; C₆H₅SO₃Rb2HF **Weinland**, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäare und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378).

Nitrobenzene, o- and p-sulphonic acids

C₆H₄(NO₂)SO₃H

Blanksma, J[an] J[ohanne

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Préparation des acides sulfoniques par oxydation des bisulfures, spécialement de l'acide o. et p. nitrobenzène sulfonique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (125–130). [1000 1130 1120 1310 1110 5010].

(D-1881)

Amino-benzene p-sulphonic acid. Hy-drofluoride NH₂. C₆H₄. SO₃H 2HF.

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357–378). [1310].

Benzene thiosulphonic acid C_6H_5 . SO_2 . SH

Salts with organic bases. Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrythiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [3010 1630].

 $\begin{array}{ccc} Phenyl & ester \\ C_{12}H_{10}O_2S_2 & i.e. & C_6H_5 & SO_2 & SPh \\ [Benzene disulphoxide]. \end{array}$

Remsen, Ira, and Turner, H. J. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (190–202).

Acids C7H8O3S

Toluene Sulphonic Acids.

Toluene o-sulphonic Acid. Salts:— C2H2SO2KHF

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310].

Toluene p-sulphonic Acid. Salts:— C₇H₇SO₃KHF; C₇H₇SO₃K2HF

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310].

Amino - phenyl ester C_6H_4Me . SO_2 . O. $C_6H_4NH_2$

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf \(\beta\)-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (241-253). [1630 1520].

p-A mino-phenyl ester C₆H₄Me.SO₂.O.C₆H₄NH₂ and p-Nitro-phenyl ester.

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolnolsulfinsäure auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (228–241). [1130].

Hydroxylamide C₇H₇.SO₂.NH.OH

[and its dibenzoyl derivative].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss
der Para - Toluolsulfinsäure. (Nach

258

eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167–183). [1630 1530 50201.

Di-β-naphthoxy-diethyl-amide C31H29O4NS i.e.

 $(C_7H_7,SO_2,N(C_2H_4,O,C_{10}H_7)_2$ Marckwald, W[illy], und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1157 1159), [1940 3010] Q 9130].

Toluene p-thiosulphonic Acid.

Salts with organic bases. $C_7H_7.SO_2.SH$

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [3010 16307.

Tolyl ester. $C_{14}H_{14}O_2S_1$ i.e. C_7H_7 . SO_2 . SC_7H_7 Tolucue disulphoxide.

Remsen, Ira, and Turner, H. J. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (190-202).

Sulphonic Acids $C_8H_{10}O_3S$ 1, 3-Xylene 5-sulphonic Acid.

Chloride and Amide.

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-

hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1340 1230].

SULPHONIC ACIDS CnH2n-12O3S

Sulphonic Acid C₁₀H₈O₃S

Naphthalene sulphonic acid.

Naphthalene α - and β -thiosulphonic acids C₁₀H₂. SO₂. SH. Salts with

ganic bases

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121–145). [3010] 16307.

BENZENOID ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem Ges., 34, 1901, (1010-1021). (1320 1630 1930 1910).

ACIDS CnH2n-8O3

Acids C₂H₆O₃ o-Oxybenzoic Acid C₆H₄(OH), CO₉H

(Salicylic Acid.) Telle. Fernand. Titrage de l'acide salicylique, des salicylates et du phénol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (49–56), [6300].

Thibault, Paul. Sur un nouveau saliculate de bismuth cristallisé. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (794-796). [0190].

Wolff, Jules. Ueber die Löslichkeit einiger Metalloxyde in Natrium- beziehungsweise Ammoniumsaliculat, sowie über die Darstellung des Natrium-Kupfersalicylates. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (459-462). Q 9125].

> Copper-sodium salt (NaO . C₆H₄ . CO₂)₂Cu

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157-160). [6000 6200].

Nitro-o-oxy-benzoie acid.

Hewitt, J. T., and Fox, J. J. [Benzeneazo-o-nitrosalicylic acid C13H9O5N3 and its methyl and ethyl esters]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (49–53).

('hloro-nitro-oxy-benzoic acid. Nitrile C6H2Cl(NO2)(OH).CN [3:2:6:1] or [3:6:2:1]. Methyl and eth vl ethers.

Heteren. W[illem] J[acob]. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (107-110).

p-Oxybenzoic Acid.

Methyl derivative C₆H₄(OMe). CO₂H (Anisic Acid.)

Bougault, J. Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Caractérisation de la chaîne propénylique. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (448–450). [1230].

Acids C₈H₈O₃ p-Oxyphenylacetic Acid $C_6H_4(OH)$. CH_2 . CO_2H Benzoyl derivative

BzO. C₆H₄. CH₂. CO₂H Amide.

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

α-Oxy-phenyl-acetic Acid C₆H₅. CH(OH). CO₂H (Mandelic Acid.)

orton, K. J. P. [Formation of benzoylmandelic amide and methylamide by benzoylation of mandelic acid in presence of ammonia or methylamine]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1354–1355) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 47, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

Nitrile C₆H₅. CH(OH). CN Benzaldehyde cyanhydrin.

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377). [1630–1930].

Acids C9H10O3

Oxy-phenyl-propionic Acid $C_6H_4(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

 $p ext{-}Oxy ext{-}phenyl ext{-}propionic acids}$ $HO \cdot C_6H_4 \cdot C_2H_4 \cdot CO_2H$ [and their derivatives].

Bougault, J. Sur l'acide paraoxyhydratropique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (976-978).

p-Oxy - α - amino - phenvl - propionic Acid HO. C_6H_4 . CH_2 . $CH(NH_2)$. CO_2H Tyrosine.

orton, K. J. P. [Formation of dibenzoyltyrosinamide by benzoylation of tyrosine in presence of ammonia]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1355-1356) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

l-**Tyrosine** ethyl ester C₁₁H₁₅O₃N **Fischer**, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

ACIDS C_nH_{2n-10}O₃

Acids C₈H₆O₃

Phthalaldehydic Acid CHO. C₆H₄. CO₂H

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1630 1930 1910].

(D-1881)

Phenyl-glyoxylic Acid

 $C_6H_5 \cdot CO \cdot CO_2H$ $Nitrile \quad C_6H_5 \cdot CO \cdot CN$ $(Benzoyl \ Cyanide).$

Phenyl hydrazone C₆H₅. CCy: N₂H₂Ph

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123). [1630–1120].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & \mathrm{C_9H_8O_3} \\ \textbf{Benzoyl-acetic Acid} \\ \mathrm{C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H} \end{array}$

Lander, G. D. Action of dry silver oxide and ethyl iodide on benzoylacetic ester . . . London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59). [1530].

Formyl-phenyl-acetic Acid CHO. CHPh. CO₂H

Wislicenus, Wilhelm, und Wolff, Charles L. Ueber geometrisch isomere Abkömmlinge des Formylpropionsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (333-336). [1310].

 $\begin{array}{c} Phenylhydrazone \ of \ the \ methyl\\ ester \quad C_{10}H_{12}O_2N_2 \end{array}$

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1310 1930 1320].

Oxy-cinnamic Acid $C_6H_4(OH)$. CH:CH. CO_2H o-Oxy-cinnamic Acid.

Anhydride C_6H_4 CH:CH O $\dot{C}O$

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1901, (421–423). [1230].

m- and p-Oxy-cinnamonitriles C₆H₄(OH). CH: CH. CN

Fiquet, Edmond. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (591–598). [1230].

 $m ext{-}Xylenoxy ext{-}cinnamic\ acid} \ {
m C}_{17}{
m H}_{16}{
m O}_3 \ \ i.e.$

C_cH₃Me₂. Ö. ČPh: CH. CO₂H **Ruhemann**, Siegfried, and Wragg, Ernest. [β-m-Xylenoxycinnamic acid, ethyl ester and silver salt; also the action of heat and sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1187–1188) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187–188) [Abstract]. [1230–1910].

Thymoryeinnamic acid $C_{19}H_{20}O_3$ i.e. $C_5H_3Me(C_3H_7) \cdot O \cdot CPh : CH \cdot CO_2H$

Ruhemann, Siegfried. [\$\beta\$-Thymoxycinnamic acid and its ethyl ester and silver salt; also the action of heat on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (918-919) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (155-156) [Abstract]. [1230 1340 1910].

p-Oxy-cinnamic Acid.

Ethyl ester of the Methyl derivative $C_{12}H_{14}O_3$ i.e. $C_{6}H_{4}(OMe)$. CH: CH. CO₂Et

Romburgh, P[ieter] van. On the [ethyl ester of p. methoxycinnamic acid, the] crystallised constituent of the essential oil of Kaempferia Galanga L. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (38–41) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (9–11) (Dutch). [M 3120 6000].

A cids $C_{10}H_{10}O_3$ Oxy-methyl-cinnamic acid. $C_6H_4(OH)$. CMe: CH. CO₂H

Anhydride.

(4-Methyl-coumarin)

 $C_{10}H_8O_2$ i.e. C_6H_4 CMe: CH $O = \dot{C}O$

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1901, **4**21–423). [1230].

Acids $C_{12}H_{14}O_3$ Toluyl-butyric acid.

 $\mathrm{C_6H_4Me}$. CO . $\mathrm{C'Me_2}$. $\mathrm{C'O_2H}$

(αα-Dimethyl-p-toluoylacetic acid.) Ethylester.

 $\begin{array}{c} C_6H_4\mathrm{Me}\,.\,\mathrm{CO}\,.\,\mathrm{CMe}_2\,.\,\mathrm{CO}_2\mathrm{Et} \\ \textbf{Blaise}, \ E.\ E.\ \ Paris,\ C.-R.\ Acad.\ sci., \\ \textbf{132},\ 1901,\ (478-480). \quad [2000\quad 1310\\ 1510\quad 1530]. \end{array}$

aa-Dimethyl- γ -phenyl-acetoacetic acid. Ethylester.

CH₂Ph. CO. CMe₂. CO₂Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1510 1530]. Acids $C_nH_{2n-12}O_3$

Acids $C_{12}H_{12}O_3$

p-Methyl-benzylidene-acetoacetic Acid. Ethylester.

 $C_{14}H_{16}O_3$ i.e. C_6H_4Me . CH : CAc . CO_2Et

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1540—1930— 1340].

 $A\,c\,i\,o\,s \quad C_nH_{2^{n-16}}O_3$

Acids C₁₄H₁₂O₃

Oxybenzyl-benzoic Acid. H(). C₅H₄. CH₂. C₅H₄. CO₂H

m-0.xy-dimethylaminobenzyl-benzoic acid $C_{16}H_{17}O_3N$ i.e.

 NMe_2 . $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})$. CH_2 . C_6H_4 . CO_2H

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (200–205).

m-Oxy-diethylaminobenzyl-benzoic acid C₁₈H₂₁O₃N i.e.

 $C_{18}H_{21}O_3N$ i.e. $XEt_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (200–205).

$$\label{eq:terrent-terred} \begin{split} \textit{Tetrachloro-diethylamino-m-oxy-benzyl-benzoic acid.} & \quad C_{18}H_{17}O_3NCl_4 \ \textit{i.e.} \\ & \quad NEt_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H \end{split}$$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). [1530 5020].

ACIDS C_nH_{2n-18}O₃

Acids C₁₄H₁₀O₃

Benzoyl-benzoic Acid.

CbH5.CO.C6H4.CO2H

Haller, A., et Guyot, A. Sur de nouveaux dérivés de l'acide diméthylamidobenzoylbenzoïque. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (746-750). [1640].

la tautomérie de l'acide o.- benzoyl- benzoïque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (49-56).

Sur les acides dialcoylamido-ortho-benzoylbenzoïques et leurs dérivés (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174).

Sur l'acide diméthylamidobenzoylbenzoique nitré et sur quelques dérivés de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511– 516). [1910]. Haller, A., et Umbgrove, H. Acides diméthyl et diéthylamidobenzoyl-benzoïques tétrachlorés et leurs dérivés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, 4598-603).

Sur de nouveaux dérivés des acides dialcoylamidobenzoylbenzoïques et dialcoylamido-moxy-benzoylbenzoïques tétrachlorés. Anthraquinones dialcoylamidées et oxyanthraquinones dialcoylamidées correspondantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745-749). [1530 5020].

Dimethyl-p-amino-o-benzoyl-benzoic acid $C_{16}H_{15}O_3N$ i.e.

NMe₂. C₆H₄. CO. C₆H₄. CO₂H **Haller**, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (165–174).

Dimethylaminobenzoyl-dichloro-benzamide C₁₆H₁₄O₂N₂Cl₂ i.e. NMe₂, C₆H₄, CO, C₆H₅Cl₂, CO, NH₂

Severin, Émile. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500-510). [1310].

 $\begin{tabular}{ll} Tetrachlorodimethylaminobenzoyl-benzoic\\ acid & C_{16}H_{11}O_3NCI_4\\ i.e.\\ NMe_2\cdot C_8H_4\cdot CO\cdot C_8CI_4\cdot CO_2H\\ \end{tabular}$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (598-503).

Tetrachloro-nitro-dimethy'aminobenzoylbenzoic acid $C_{1c}H_{10}O_5N_2Cl_4$ i.e. NMe_2 , $C_6H_3(NO_2)$, CO, C_6Cl_4 , CO_2H

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). [1530 5020].

Nitrodimethylamino-benzoyl-benzoic acid [4:3:1]

C₆H₃(NMe₂)(NO₂). CO. C₆H₄·CO₂H [2:1].
Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511–516);
Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (746–750).

$$\label{eq:total-continuous} \begin{split} \textit{Tetrachloro - nitroso - dimethylaminoben-zoyl-benzoic acid} & \quad C_{16}H_{10}O_4N_2C_{14}\ \textit{i.e.} \\ & \quad NMe_2\cdot C_6H_3(NO)\cdot CO\cdot C_6Cl_4\cdot CO_2H \end{split}$$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). [1530–5020].

 $\begin{array}{c} \textit{Diethyl-p-amino-o-benzoylbenzoie} & \textit{acid} \\ & C_{18}H_{19}O_3N ~\textit{i.e.} \\ & NEt_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H \end{array}$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174).

Tetrachlorodiethylaminobenzoyl - benzoic acid C₁₈H₁₅O₃NCl₄i.e.

 $NEt_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (598-603).

 $\begin{array}{ccc} \textit{Benzylethylamino-o-benzoylbenzoie} & \textit{acid} \\ & C_{23}H_{21}O_{3}N & \textit{i.e.} \end{array}$

 $C_7H_7NEt.C_6H_4.CO.C_6H_4.CO_2H$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174).

Acids C₁₇H₁₆O₃

β-Phenyl-γ-benzoyl-n-butyric Acid $C_{17}H_{16}O_3$ i.e.

CH₂Bz. CHPh. CH₂. CO₂H [and its semicarbazone].

Stobbe, Hans. Eine einfache Synthese der δ-Ketonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (653–656).

SULPHONIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS

SULPHONIC ACIDS CnH2n-6O3S

Sulphonic Acids C₆H₆O₃S Phenol p-sulphonic Acid

 $C_6H_4(OH)SO_3H$

Salts

HO. C₆H₄SO₃KHF; HO. C₆H₄. SO₃K2HF; HO. C₆H₄. SO₃RbHF; HO. C₆H₄. SO₃CsHF.

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310].

Sulphonic Acids C₈H₁₀O₃S

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Xylenol} & \textbf{sulphonic} & \textbf{Acid} \\ & C_6H_2Me_2(OH) \cdot SO_3H \end{array}$

 $\begin{array}{c} A\,mino\text{-}m\text{-}xylenol\,\,sulphonic\,\,acid}\\ C_8H_{11}O_4NS\,\,i.e.\,\,C_6HMe_2(OH)(NH_2)\,.\,SO_3H\\ [5:3:1:4:2]. \end{array}$

Bamberger, Eug[en], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (292–311). [1630 1130 1230].

BENZENOID ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2n-6O4S

Acid C13H10O4S

Diphenyl sulphone carboxylic Acid C_6H_5 , SO_2 , C_6H_4 , CO_2H

Canter, Hall. [Orthophenylsulphonebenzoic Acid and Related Compounds]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96-111). [1530].

2-Nitrodiphenyl sulphone 4-carboxylic acid $C_{13}H_9O_6NS$ i.e. Ph. SO_2 . $C_6H_3(NO_2)$. CO_2H

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150–1156). [1630].

2, 6-Dinitro-diphenyl sulphone 4-carboxylic acid

 $\mathrm{C_{13}H_8O_8N_2S}$ i.e. Ph. $\mathrm{SO_2$. $\mathrm{C_6H_2(NO_2)_2CO_2H}$

Ullmarn, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156). [1630].

2-Aminediphenyl sulphone 4-carboxylic acid

 ${
m C_{13}H_{11}O_4NS}\ i.e. \ {
m Ph.\ SO_2.\ C_6H_3(NH_2)CO_2H}$

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1150–1156). [1630].

ACIDS C_nH_{2n-8}O₄

Acids C7H6O4

B-Resorcylic Acid C₆H₃(OH)₂.CO₂H

Zawidzki, Jan. Contribution à la connaissance de l'acide β -résorcylique (Polish). C'hem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (254-258).

(4, 2, 1)-Dioxybenzoic Acid.

Derivative :---

C₁₀H₁₀O₆ i.e.

 $C_6H_3(OMe)(CO_2H) \cdot O \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Gilbody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [2-Carboxy-5-methoxy-phenoxyacetic acid, from the oxidation of trimethylbrazilin, and its salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1350-5020].

α-p-Dioxy-α-phenyl-propionic Acid C₆H₄(OH). CMe(OH). CO₂H

Bougault, J. Sur l'acide paraméthoxyatrolactique $CH^3O_{(1)} - C^6H^4_{(4)} - C(OH) < CO^2H$ $CoH^3 Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (854-856).$

> Methylene derivative CH₂: O₂: C₆H₃. CHMe. CO₂H

Bougault, J. Sur l'aldéhyde et l'acide méthylène 3.4-dioxyhydratropique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (856-858). [1430].

ACIDS CaH2n-10O4

Phthalic Acid C6H4(CO2H)2

Smith, Watson . . . Glycerol Phthalate, [and the action of sulphuric and nitric acids on it]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1075–1076).

Phthalylchloride C₆H₄:C₂O₂Cl₂ Action on Aromatic Amines.

Kuhara and Fukui. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (454–463). [1600].

a-Phenyl-phthalimide C₆H₄ CO.0

and a-o-tolyl-phthalimide.

Kuhara, M., and Fukui, M. Baltimore,
Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (454–
463). [1600].

3-Chloro-phthalimide C₆H₃Cl:C₂O₂:NH Bogert, M. T., and Boroschek, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761).

6:3:2:1-Dichlorophthalic acid. **Severin,** Emile. Sur l'acide dichlorophtalique de Le Royer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (499–500).

Nitrophthalic Acids C₆H₃(NO₂)(CO₂H)₂ **Bogert,** Marston Taylor, and Boroschek, Leopold. Some Experiments with Mononitroorthophthalic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (740–761). [1660 1720].

[Esters, amides, imides, ethylimides, phenylimides, tolylimides, and hydrazides of Nitrophthalic acids].

Bogert, M. T., and Boroschek, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761). [1660 1720].

McKenzie, Alex. [Amyl and methyl esters and 2-isoamyl- and 2-d-amylderivatives of] 3-Nitrophthalic Acid.

London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1135-1141) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract].

Wegscheider, Rud. Ueber die Veresterung der 3-Nitrophtalsäure. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (680-681).

> 2 and 4-Nitrophthalimides $C_6H_3(NO_2):C_2O_2:NH$

Bogert, M. T., and Boroschek, L. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901. (740-761). [1720].

 $\begin{array}{l} \textit{Ethoxy-naphthyl-phthalimide} \\ C_6H_4:(CO)_2:SC_{10}H_6:OEt~[2:\underline{1}]. \end{array}$

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93). [1630 1230 5020].

δ-Phthalimino-a-bromo-n-valeric acid C₈H₄O₂N.CH₂.CH₂.CH₂.CHBr.CO₂H

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (454-464). [1310

ψ-Phthaliminopropyl-bromomalonic acid $({}^{\circ}_{8}H_{4}O_{2}N\,,CH_{2}\,,CH_{2}\,,CH_{2}\,,CH_{2}\,,CBr(CO_{2}Et)_{2}$ and its ethyl ester.

Fischer, Émil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (454-464). [1310] 80007.

Acid C₁₀H₁₀O₄

Oxy-methyl-cinnamic acid $C_6H_3(OH)_2$. CMe: CII. CO₂H

 $\begin{array}{c} A\;n\,h\,y\,d\,r\,i\,d\,e & C_{10}H_8O_3\;i.e.\\ C_6H_3(OH) & CMe\\ O\;.\;CO & CH \end{array}$

(B-Methylumbelliferone) and a-chloro- β -methylumbelliferone

 $C_6H_3(OH) < CMe \\ O \cdot CO > CC1$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessiges-(Studien über Cumarine. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1220–1310].

Acid C11 H12 O4 Oxydimethylcinnamic Acid.

Anhydride.

a-Chloro - hydroxy - dimethyl - coumarin $C_{11}H_9O_3Cl.$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1230 1310].

Acid C12H14O4 γ-0xv-α-benzovl-valeric Acid CH3. CH(OH). CHBz. CO2H

δ-Chloro-a-benzoyl-γ-valerolactone C12H11O3Cl i.e.

 $CHBz \begin{pmatrix} CO \cdot O \\ CH_2 \end{pmatrix} CH \cdot CH_2CI$ [and the corresponding C₁₂H₁₁O₃Br].

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1459–1463). [1210–1530].

> β-p-Tolyl-glutaric acid $C_7H_7CH(CH_2 \cdot CO_2H)_2$

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1540 1930 13401.

ACIDS ChH2n-12O4

Acids C10H8O4 Mucophenoxybromic Acid COoH. C(OPh): CBr. CHO

Phenylhydrazone C16H13O3N2Br i.e.

CO2H. C(OPh). CBr. CH: N2HPh and Semicarbazone

CO₂H. C(OPh): CBr. CH: N₂H. CO. NH₂ Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320] 1630 1930 1910].

Acids C₁₃H₁₄O₄

 $\epsilon ext{-}Benzoyl ext{-}oldsymbol{eta} ext{-}propionyl ext{-}propionie$ acid C₁₃H₁₄O₄ i.e.

 Bz . CH_2 . CH_2 . CO . CH_2 . CH_2 . $\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$ (Phenylheptanedionoic acid. Phenacyllevulic acid). Salts and oxime.

Kehrer, E[duard] A[lex]. Zur Kenntniss der Phenacyllävulin-[Phenheptandion-(4.7)-]säure- (1) und über eine neue Carbonsäure C₁₃H₁₃O₂N der Pytro-gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1263–1268). [1930].

ACIDS CaH2n-18O4

Acids C14H10O4 Oxybenzoylbenzoic Acid

 $C_6H_4(OH)$. CO. C_6H_4 . CO_2H $\label{eq:total_control_control_control} Tetrachloro-m-ocy-diethylamino-benzoyl.\\ benzoie acid \quad C_{18}H_{18}O_4NCl_4 \; i.e.\\ NEt_2\cdot C_6H_3(OH)\cdot CO\cdot C_6Cl_4\cdot CO\cdot H$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745-749). [1530 5020].

SULPHONIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2n-3O5S

Acids C7H6O5S

o-Sulphobenzoic Acid

SO₅H.C₆H₄.CO₂H **Holmes,** W. B. . . . Action of Chlorides of Orthosulphobenzoic and of Paranitroorthosulphobenzoic Acids on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202–216). [1310].

Mono-amide SO₂H. C₅H₄. CO. NH₂ **Holmes,** Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202-216). [13]01.

Mono-ureide SO₃H. C₆H₄. CO.NH. CO.NH₂ and Di-ureide H. CONH. SO. C. H. CO.NH. CO.N.

NH. CO.NH.SO., C.H. CO.NH. CO.NH. Holmes, Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202–216). [1310].

 $\begin{array}{ccc} \textit{Imide} & C_5H_4 \diagdown \stackrel{SO_2}{C(1)} NH \\ & (\textit{Saecharin}). \end{array}$

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604–606). [1630–1660].

Sur le saccharinate de quinine basique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606-607). [3010 1660].

Sur quelques nouveaux saccharinates métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (322–329).

Leys, Alexandre. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1056–1058). [6150].

Ammonium Salt of Saccharin C₇H₄O₃NSNH₄: "Sucramine."

Ehrlich, F. Ueber den neuen Süssstoff "Sucramin" und über das Ammoniak-Salz des Saccharins. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1337–1339). [1630 6500 Q 1885].

p-Nitro-o-sulphobenzoic Acid C₆H₅(NO₂)(SO₅H). CO₂H

Henderson, W[illiam] E[dward]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (1-26).

Mono-amide SO₃H. C₆H₃ (NO₂). CO. NH₂

Holmes, Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202-216). [1310].

Mono-ureide SO₃H.C₆H₃(XO₂).CO.XH₂

Holmes, Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202-216). [1310].

BENZENOID ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2n-8O5

Acids CaH6O5

Trioxybenzoic Acid

C₆H₂(OH)₃. CO₂H (Gallic Acid).

Pottevin, H. Sur la constitution du

gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (704–706). [8010–1850].

Power, F[rederick] B., and Shedden, F. [Ethyl dinitrodiacetylgallate, ethyl dinitrotriacetylgallate and its sodium salt, ethyl amidogallate hydrochloride, diazoethylgallate, and ethyl diamidogallate hydrochloride]. London, Proc. ('hem. Soc., 17, 1901, (242-243).

p-Ethoxyphenylamide C₆H₂(OH)₃.CO.XH.C₆H₄OEt [Also p-methoxyphenylamide and o-methoxyphenylamide].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1630 1230 5020 1930].

2:5:4:3:1 - Bromotrihydroxy - benz - amide $C_6HBr(OH)_3$. $COXH_2$. (Bromogallamide). [And its tetra-acetyl derivative].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93).

Dibromo-trihydroxy-benzamide. (Dibromogallamide). [And its tetra-acetyl derivative].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77-93).

Acids C₈H₈O₄

Dioxyphenylacetic Acid C₆H₃(OH)₂. CH₂. CO₂H

orton, K. J. P., and Garrod, Archibald E. [Dibenzoyl-homogentisic acid and amide]. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (89-94). [6150 8000].

Acids CaH2n-10O5

Acids C8H6O5

Oxyphthalic Acids C₆H₃(OH)(CO₂H)₂

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. Formation of hydroxyisophthalic acid from ethyl sodio-glutaconate]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47-48). f1310 1340].

Monoper-phthalic acid $C_6H_4(CO_2H)(CO_3H)$

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Persäuren und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (762 - 767).

CHO. C₆H₂(OH)₂. CO₂H Acid Dimethyl derivative:—

Opianic Acid

CHO. C6H2(OMe)2. CO2H

Benzoyl-hydrazone $C_{17}H_{16}O_5N_2$ i.e. ('6H2(OMe)2(CO2H). CH: N2HBz and N-phenyloxime C16H15O5N i.e. CO₂H. C₆H₂(OMe)₂. CH(ONPh)

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1630 1930 1910].

Opianylidene-p-amino-phenol C16H15O5N i.e. CO2H.C6H2(OMe)2.CH:NC6H4OH

Bistrzycki, A., und Herbst, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1630 1930 1910].

> Acids C9H8O5 Oxyphenylmalonic Acid

 $C_6H_4(OH)$. $CH(CO_9H)_9$

Dinitro-phenoxy-phenyl-malonic acid. Ethyl ester. PhO . $C_6H_2(\dot{X}O_2)_2$. $CH(CO_2Et)_2$

Jackson, C. L., and Cohoe, W. P. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (1-9). [1130 1630].

Acids C10H10O5

Trioxymethylcinnamic Acids $C_6H_2(OH)_3$. CMe: CH. CO₂H

Anhydrides C10H8O4

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Leber Cumarine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (423–426). [1230].

a-Chloro-\beta-methyl-daphnetin

 $C_{10}H_7O_4C1$ i.e. $C_6H_2(OH)_2$ CMe:CCl $O-\dot{C}O$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1230 1310].

ACIDS CaH2n-12O5

Acids C10H8O5

Benzoyl-malonic Acid C6H5.CO.CH(CO9H)9

Seminitrile Bz . CHCv . COoH (Benzoyl cyanoacetic acid).

Nitrobenzoylcyanoacetic acid.

Ethyl ester C12H10O5N2 i.e. NO2. C6H4. CO. CHCy. CO2Et.

Mavrojannis. Préparation des éthers nitrobenzoylcyanacétiques isomériques, ortho, méta et para et du chlorure d'orthonitrobenzovle cristallisé. Paris, C.R. Acad. sci., **132**, 1901, (1054–1055).

Oxyphenylmethylene-malonic Acid $C_6H_4(OH)$. $CH: C(CO_9H)_9$

Seminitrile.

a-Cyano-m- and p-oxy-cinnamic acids C₁₀H₇O₃Ň i.e. $C_6H_4(OH)$. CH:CCy. CO_2H

Figuet, Edmond. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591-598). [1230].

Oxyphenyl-fumaric Acid.

 $C_6H_4(OH) \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

Anhydride:-

 $\begin{array}{c} \textit{Coumarin 4-carboxylie acid} \\ \texttt{C}_{10} \texttt{H}_{6} \texttt{O}_{4} \; \textit{i.e.} \; \texttt{C}_{6} \texttt{H}_{4} \underbrace{\begin{smallmatrix} \texttt{C}(\texttt{CO}_{2}\texttt{H}) : \texttt{CII} \\ \texttt{O} & --- \end{smallmatrix}}_{\texttt{CO}} \; \texttt{CO} \end{array}$

[and its ethyl ester].

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung), Berlin, Ber. D. chem, Ges., 37, 1901, (421-423). [1230].

SULPHONIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n-9}O₆S

Acids C7H6O6S

Oxysulphobenzoic Acid

 $C_6H_3(OH)(SO_3H)$. CO_2H (Sulpho-salicylic acid) Salts:— CO_2H . $C_8H_3(OH)$. SO_3KHF ; $C_2H_5O_6K2HF$; and $C_7H_5O_6Rb2HF$

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357-378). [1310].

 $A \text{ cids } C_n H_{2n-20} O_6 S$

Acids C14H8O6S

Oxyanthraquinone sulphonic Acid

C₁₄H₆O₂(OH) . SO₃H Oxy-diethylamino-authraquinone sulphonic acid C₁₈H₁₇O₈NS i.e. C₅H₄: C₂O₂: C₆H(OH)(XEt₂). SO₃H Haller A et Guyot A Paris Bul

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205-213). [1530].

BENZENOID ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $A\,c\,\text{id}\,s - C_n H_{2n-10} O_6$

Acids C₈H₆O₆

Dioxybenzene dicarboxylic Acids. $C_6H_2(OH)_2(CO_2H)_2$

Methyl derivative.

C₁₀H₁₀O₆ i.e. C_cH₂(OMe)₂(CO₂H)₂ **Gilbody**, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [m-Hemipinic acid, from the oxidation of trimethylbrazilin, and its silver salt, anhydride and ethylimide; also the action of hydrochloric acid on it]. Lóndon, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1396–1411). [1350–5020].

Perterephthalic Acid C₆H₄(CO₃H)₂
Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor.
Ueber Persäuren und Peroxydsäuren
zweibasischer organischer Säuren.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901,
(762–767).

Ethyl ester. C₆H₄(CO.O.OEt)₂ **Baeyer**, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Aethylhydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (738-749). [1210 1930]. ACIDS C_nH_{2n-12}O₆

Acids C9H6O6

Benzene tricarboxylic Acid C₆H₃(CO₂H)₃ Trimesic acid.

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. [Formation of methyl and ethyl trimesate from methyl and ethyl sodio-dicarboxyglutaconate. Reduction of trimesic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47-48). [1310 1340].

Amylester C₅H₃(CO₂C₅H₁₁)₃ **Wislicenus**, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18–42). [1310–1930–1320].

Acids C₁₀H₈O₆

Dioxyphenylmaleïc Acid $C_6H_3(OH)_2$. $C(CO_2H)$: CH. CO_2H .

(Resorcyl-maleïc acid.)

Pechmann, H[ans] v., und Graeger, Erdmann. Ueber Oxycumarincarbonsäuren. (Studien über Cumarine. VI. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (378–386).

Anhydride.

 $C_{10}H_6O_5 \ \textit{i.e.} \ C_6H_3(OH) \stackrel{C}{\diagdown} C(CO_2H): CH \\ O \stackrel{C}{----} \dot{CO}$

Umbelliferone β -carboxylic acid.

Hydroxy-coumarin carboxylic acid [and its methyl, acetyl, and bromoderivatives. Also umbelliferone α-carboxylic acid].

Pechmann, H[ans] v., und Graeger, Erdmann. Ueber Oxycumarincarbonsäuren. (Studien über Cumarine. VI. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (378–386).

 $\textbf{Acids} = C_{12}H_{12}O_6$

α-Phenyl-tricarballylic Acid

('O₂H . CH₂ . CH (CO₂H) . CHPh . CO₂H (Phenylpropane tricarboxylic acid.)

Stobbe, Hans, und Fischer, Richard. Der 3-Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenylcyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (239-246). [1340 1540].

 $\begin{array}{c} \textbf{A} \ \textbf{c} \ \textbf{i} \ \textbf{d} \ \textbf{s} & C_{13} \textbf{H}_{14} O_8 \\ \textbf{\beta-Phenyl-} n\text{-} \textbf{butane-} \textbf{a} \gamma \textbf{\delta-tricarboxylic} \\ \textbf{A} \textbf{c} \ \textbf{i} \ \textbf{d} \end{array}$

CO₂H.CH₂.CHPh.CH(CO₂H).CH₂.CO₂H **Stobbe**, Hans, und Fischer, Richard. Die β-Phenylbutan-αγδ-tricarbonsäure (β-Phenyl-n-butantricarbonsaure). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (232-239). [1310].

ACIDS ('nH2n-14O)

p - Methylbenzylidenebisacetoacetic Acid.

Ethyl ester, C20H26O6 i.e. C6H4Me. CH(CHAc. CO, Et)2.

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzyl-Berlin, Ber. D. 1901, (787-791). idenacetessigester. Ges., 34, chem. [1540] 1930 1340].

ACIDS ChH2n-22O6

Acid C19H16O8

Dibenzoyl-glutaric Acid CHo(CHBz.COoH)o

Ethyl ester. ('H2(CHBz.('O2Et)2 [Preparation].

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1016). [1530 1230 1240 1140].

SULPHONIC ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2n-6O2S

Acid C.H.O.S

Phenol disulphonic Acid C₆H₃(OH) (SO₃H)₂

[Action of mercuric oxide on its sodium salt].

Lumière, A., Lumière, L., et Perrin, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (635–637). [1230 3000 0380].

BENZENOID ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n-12}O₇

Acid C10H8O7

Trioxyphenylmaleïc Acid

 $C_6H_2(OH)_3 \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$ Anhydride: .Esculetin 3-carboxylic acid $C_6H_2(OH)_2$ $CH: \dot{C} \cdot \dot{CO}_2H$ $O = \dot{CO}$

[and its ethyl ester]. Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (423–426). [1230].

.Esculetin 4-carbo.cylic acid $C_6H_2(OH)_2$ $C(CO_2H): CH$ CO

fits ethyl ester and its dimethyl derivativel.

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (423-426).

BENZENOID ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

ACIDS ChH2n-22O8

Acids C16H10O8

Peroxy-anhydro-diphthalic Acid $O_2(CO \cdot C_bH_4 \cdot CO_2H)_2$

Phthalic acid peroxide.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Persäuren und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (762-767).

ACIDS CaH2n=26O8

Acids C22H18O8

Dicinnamyl-tartaric Acid.

Cohen, J. B., and Whiteley, C.E. [Tetrabromodicinnamyltartaric acid and the action of alkalis on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1308-1309). [1240] 1310 1320].

SULPHONIC ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2n-6O9S2

Acids C6H6O9S2

Pyrogallol disulphonic Acid

 $C_6H(OH)_3(SO_3H)_2$ Delage, Marcel. Sur les acides pyro-Paris, C.-R. Acad. gallolsulfoniques. sci., **132**, 1901, (421–423).

BENZENOID ACIDS WITH TEX OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2n-16O10

Acids C11H6O10

Pyromellitic Acid C₆H(CO₂H)₅

Verneuil, A. Produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1340–1343). [0210].

Verneuil, A. Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (684-687). [0210].

ACIDS C_nH_2n-18O10

Acid C₁₅H₁₂O₁₀

Hexa-oxy-diphenylmethane dicarboxylic Acid.

 $CH_2(C,H(OH)_3,CO_2H)_1$ A mide.

CH₂(C₆H(OH)₂, CO, NH₂). (Hexa-oxy-methylene-dibenzamide).

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1630–1230–5020–1930].

BENZENOID ACIDS WITH TWELVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHenersO.

 $oldsymbol{Acids} oldsymbol{C}_{12}H_{\circ}O_{12} \ oldsymbol{Mellitic} oldsymbol{Acid} oldsymbol{C}_{6}(CO_{2}H)_{6}$

Verneuil, A. Produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1340-1343); Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (684-687).

SULPHONES.

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150–1156). [1230–1630].

SULPHONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

STIPHONES CnH2n-6O2S

Sulphones $C_8H_{10}O_2S$ p-Tolyl methyl sulphone C_5H_5 , SO_2 , CH_3

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake, und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1630 5020].

p - Tolyl phenylaminomethyl sulphone C₂H₂, SO₂, CH₂NHPh

Meyer, Ernst von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167-183).

Di-p-tolyl imino-dimethyl disulphone (C₇H₇, SO₂, CH₂)₂NH

Meyer, Ernst von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167-183).

SULPHONES C_nH_{2n-14}O₂S

 $\label{eq:continuous} \textbf{Sulphones} \quad C_{12}H_{10}O_2S$

Diphenyl sulphone $C_6H_5.SO_2.C_6H_5$

o- and p-Nitro-diphenyl sulphone $C_{12}H_9O_4NS$ i.e. $PhSO_2C_6H_4NO_2$

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1150-1156).

o- and p-Amino-diphenyl sulphone $C_{12}H_{11}O_2NS$ i.e. $Ph.SO_2.C_8H_4NH_2$

Ulimann, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156).

2, 4-Dinitrodiphenyl sulphone $C_{12}H_6O_6N_2S$ i.e. PhSO $_2C_6H_3(NO_2)_2$ and 2, 4, 6-Trinitrodiphenyl sulphone $C_{12}H_7O_8N_2S$ i.e. Ph. SO $_2$. $C_6H_2(NO_2)_3$

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1150–1156).

2, 4-Diaminodiphenyl sulphone C₁₂H₁₂O₂N₁S i.e. Ph. SO₂, C₆H₃(NH₂)₂

Ulimann, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156).

Sulphones $C_{13}H_{12}O_2S$

Phenyl o-tolyl sulphone C_6H_5 , SO_2 , C_6H_4Me

Canter, Hall. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96-111). [1530].

Phenyl p-tolyl sulphone.

 $\begin{array}{c} Amin ophenyl \ \ p\text{-}tolyl \ \ sulphone \\ C_6H_4(NH_2) \, . \, SO_2 \, . \, C_6H_4Me \end{array}$

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf β-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (241–253). [1130].

SULPHONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

SULPHONES ChH2n-6O3S

Sulphones $C_8H_{10}O_3S$

p-Tolyl oxymethyl sulphone C₇H₇.SO₂.CH₂OH

Meyer, Ernst von. Zur Kenntuiss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1630 5020].

SULPHONES CaH2n-14O3S

Sulphone C₁₂H₁₀O₃S o-Oxy-diphenyl sulphone.

Ph.SO₂.C₆H₄OH

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Leber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156). [1630].

SULPHONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

SULPHONES C_nH_{2n-14}O₄S

Sulphones C₁₂H₁₀O₄S

Dioxy-diphenyl sulphone $C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_6H_3(OH)_2$

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230–1530].

 $S\, U\, L\, P\, H\, O\, N\, E\, S = C_n H_{2n-14} O_4 S_3$

 $\begin{array}{lll} \textbf{Sulphones} & C_{14}H_{14}O_4S_2\\ \textbf{Di-p-tolyl disulphone}\\ & C_6H_4Me \cdot SO_2 \cdot SO_2 \cdot C_6H_4Me \end{array}$

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1630 5020].

1340 REDUCED BENZENOID
ACIDS AND CYCLIC ACIDS
OTHER THAN BENZENOID
ACIDS.

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Parsons, Charles Lathrop. The Identification and Properties of α and β -Eucaine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (885–893).

Wallach, O[tto], [Westphalen, W., v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140–1240–1540–1640–M 3120].

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043– 1050). [1920—1310—1540].

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n-2}O₂

 $\mathbf{Acids} \quad \mathrm{C_4H_6O_2}$

Ethylene-acetic Acid

 $\begin{array}{c} CH_2 \\ \dot{C}H_2 \end{array}$ CH. CO_2H

Chloride C4H5OCl

Henry, L[ouis]. Sur . . . [le chlorure éthyléno-acétique]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (255–258). [1640–1240].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & C_9H_{16}O_2\\ \textbf{Hexahydro-xylic} & \textbf{Acids}\\ & C_8H_9Me_2 \cdot CO_2H \end{array}$

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun-[cis- and trans- Hexahydro-xylic Acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (356–361).

Dihydro-campholytic Acid

Noyes, W. A., and Blanchard, W. M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Dihydroinfracampholenic Acid.

Bromo derivatives: C₉H₁₄O₂Br₂, C₉H₁₃O₂Br₃.

Forster, Martin Onslow. [Di- and tribromodihydroinfracampholenic acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (114-117).

ACIDS CnH2n-4O2

Acids C.H.O.

Cyclopentene carboxylic Acid C_5H_7 . CO_2H

2- Amino - cyclopentene carboxylic acid Ethylester. C₈H₁₃O₂N i.e. CH₁ C(NH₂) CH₂ CH₂

CHo. CHo

Dieckmann, W. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). 1910 1930 1310 1940].

Phenyl-2-hydrazino-cyclopentene 1-carboxylic acid.

Ethylester $C_{14}H_{18}O_2N_2$ i.e. $\mathrm{CH}_2 \underbrace{\left\langle \mathrm{C}(\mathrm{N}_2\mathrm{H}_2\mathrm{Ph}) \right\rangle}_{\mathrm{C}\mathrm{H}_2 - \mathrm{C}\mathrm{H}_2} \mathrm{C}$. $\mathrm{CO}_2\mathrm{Et}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). 1910 1930 1310 1940]. -11540

Acids C:H1().

Methyl cyclopentane carboxylic Acid

C.H.Me. CO.H

3-Methyl-△1-cyclopentene carboxylic Acid.

 $C_7H_{16}O_2$ i.e. CHMe $\left\langle \begin{array}{c} CH \\ C_2H_4 \end{array} \right\rangle$ C. CO₂H

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27-109). [1549 1910 1930 1310 1940].

4-Methyl-△¹-cyclopentene carboxylic Acid.

Phenyl- 2 - amino- 4- methyl- △1-cyclopentene carboxylic anilide C19H20ON2 i.e. CH. C(NHPh) C. CONHPh

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Tetrahydrobenzoic Acid C.H., CO.H

o - Amino- ↑ - tetraligitrobenzoie acid. Ethyl ester C9H15O2N i.e.

 $CH_2 \stackrel{CH_2.C(NH_2)}{\stackrel{C}{\leftarrow}} C.CO_2Et$

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (27-109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C₈H₁₂O₂

Cycloheptene carboxylic Acid C₇H₁₁. CO₂H

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (129-144). [3010 1140 1640].

\triangle^1 and \triangle^2 -Cycloheptene carboxylic Acid.

Willstätter, Richard, Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. ('hem., Leipzig, **317**, 1901, (204-374).

Acids C9H14O2

Tetrahydrodimethylbenzoic Acid C.H.Me., CO.H

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. [A-Tetrahydro-xylic acid, and its methyl ester and anilide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (351–355).

Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [A- and D-tetrahydro-xylic acids and their oxidation. B-Tetrahydro-xylic acid. \(\rightarrow^1\)-Tetrahydro-xylic acid and its conversion into 2-bromohexahydro-xylic acid and into xylic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373-1396).

Isolauronolic Acid

 $CMe_2 < CH_2 \cdot CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2$

(Trimethylcyclopentene carboxylic acid).

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. [Action of Aluminium Chloride on iso-Lauronolic Acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (356–361).

Ethyl ester C₁₁H₁₈O₂

Nitrate C₁₁H₁₉O₅N Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (804–808). [1320].

Campholytic Acid C₈H₁₃. CO₂H

Blanc, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (73–84).

Noyes, W. A., and Blanchard, W. M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Infracampholenic Acid.

Forster, Martin Onslow. Infracampholenic Acid. . . . [and amide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (108-

Fenchocamphonitrile C₈H₁₃CN

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele, (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140] 1240 1540 1640 M 3120].

 $A\, {\tt C\,I\,D\,S} = C_n H_{2n-8} O\, .$

Acids C8H8O2

Cycloheptatriene carboxylic acid C_7H_7 . CO_2H

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–265).

Norcaradiene 7-carboxylic Acid CH: CH. CH. CH. CO₂H CH: CH. CH. CO₂H

[Its ethyl ester, amide, anilide, dibromide, and tetrabromide].

Braren, W., und Buchner, E. Ueber Pseudophenylessig- oder Norcaradiëncarbonsäure. (V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (982-997).

Cyclic Acids with Three Oxygen Atoms.

Acids C_nH_{2n-2}O₃

Acids C₆H₁₀O₃

2-Cyclopentanol carboxylic Acid

CH₂ CH(OH) CH . CO₂H **Dieckmann**, W. Liebigs Ann. Chem.,

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C7H12O3

1-Methyl-cyclopentanol carboxylic Acid

 $CH_2 \left< \begin{matrix} CH(OH) \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \right> CMe \cdot CO_2H$ **Dieckmann,** W. Liebigs Ann. Chem.,

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27-109). [1540 1910 1930 1310 1940].

3-Methyl-2-cyclopentanol carboxylic Acid

CHMe CH(OH) CH. CO₂H

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910—1930—1310—1940]. Acids C₈H₁₄O₃

γ-Oxycycloheptane carboxylic Acid

CH₂.CH₂ — CH₂ CH.CO₂H CH₂.CH(OH).CH₂ CH.CO₂H Lactone C₂H₁₂O₂

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–265).

Oxydimethylcyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Dimethylhydroxypentamethylenecarboxylic acid, and the action of sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (783–785).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{A c i d s} & C_9H_{16}O_3\\ \textbf{Oxy-dihydro-campholytic} & \textbf{Acid}\\ C_5H_{14}(OH) \cdot CO_2H \end{array}$

Noyes, W. A., and Blanchard, W. M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Oxyhexahydrodimethylbenzoic Acid

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. [Hydroxyhexahydro-xylic acids and their lactones]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (341–351).

Lactone $C_9H_{14}O_2$ i.e. $C_6H_8Me_2$ (O

Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [Action of hydroxyhexahydro-xylic acid. Formation of the cis-nactions (C and D) of bromhexahydro-xylic acid. The lactones of A- and B-hydroxyhexahydro-xylic acids and their conversion into A- and B-bromohexahydro-xylic acids and A- and B-tetrahydro-xylic acids]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373-1396).

 $\Lambda \ \text{CLDS} = C_n H_{2n-4} O_3$

Acids C₆H₈O₃

2 - Ketocyclopentane carboxylic

Acid.

Ethylester C₈H₁₂O₃ i.c.

('H₂, C')

('H₂, C'H₂)

('H₁, C'H₂)

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910–1930–1310–1940]. Acids C₂H₁₀O₃

2-Keto-cyclohexane 1-carboxylic Acid.

Ethyl ester C9H14O3 i.e. CH₂ CH₂ CO CH . CO₂Et

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). 1910 1930 1310 1940].

2-Keto-1-methyl-cyclopentane carboxylic Acid.

CH₂/CO CH₂/CH₂/CH₂/CO Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540]

2-Keto-3-methyl-cyclopentane carb-

oxylic Acid. Ethyl ester.
CHMe (CO)
(CHAC CO)
(CHAC)
(CHAC)
(CHAC)
(CHAC)
(CHAC)

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109).

2-Keto-4-methyl-cyclopentane carboxylic Acid. Ethyl ester. $^{\prime}\mathrm{CH}_{2}$. $^{\prime}\mathrm{CO}$

 CH_2 . CO CHMe. CH_2 CH. CO_2 Et **Dieckmann**, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109).

Acids C₈H₁₂O₃

Dimethylketocyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Dimethylketopentamethylenecarboxylic acid, and its oxime and semicarbazone; also its oxidation]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (782-785).

1-Methyl-2-keto-cyclohexane 1-carboxylic Acid.

Ethylester $C_{10}H_{16}O_3$ i.e. $CH_2 < CH_2 < CH_2$ $CH_2 < CH_2$ CH_2 $CM_2 < CH_2$ CH_3 CM_4 CO_2Et Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

2-Keto-cycloheptane carboxylic Acid.

Ethylester $C_{10}H_{16}O_3$ i.e. $CO_2Et.CH \nearrow CO.CH_2.CH_2$ $CH_2.CH_2$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27-109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C₁₀H₁₆O₃

2-Keto-4-methyl-1-isopropyl-cyclopentane carboxylic Acid.

Ethyl ester C12H20O3 i.c. $\label{eq:CH2CO2} \text{CHMe} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{. CO} \\ \text{CH}_2 \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_3\text{H}_7) \text{. CO}_2\text{Et} \\ \end{array}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Oxyfenchenic Acids.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgarl. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1240 1540 1640 M 3120].

ACIDS C_nH_{2n-6}O₃

Acids C8H10O3

Dimethylketodicyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Dimethylketodicyclo-pentanecarboxylic acid, and its silver salt, semicarbazone and hydrazone; also its oxidation and reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (779–783).

Acids C9H12O3

Trimethylketodicyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Trimethylketodicyclopentanecarboxylic acid and its semicarbazone]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (787).

ACIDS CnH2n-12O3

Acids C₁₂H₁₂O₃

3 - Phenylcyclopentanone 4 - carb oxylic Acid.

 $CO < \frac{CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H}{CH_2 \cdot CHPh}$

Stobbe, Hans, und Fischer, Richard. Der 3 - Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenyleyelopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (239–246). [1330 1540].

Acids C14H16O3

Benzylmethylketocyclopentane carboxylic Acid.

 CH_2 . CO CHO_2H). CH_2Ph

2-Keto-1-phenylaminobenzyl-4-methyl-cyclopentane-1-carboxylic

 $\begin{array}{c} \textbf{Acid.} \\ Ethyl \ ester \ C_{22}H_{25}O_3N \ i.e. \\ CH_2\cdot CO \\ CHMe\cdot CH_2 \end{array}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910–1930–1310–1940].

CYCLIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2n-4O4

A c i d s $C_9H_{14}O_4$ Camphopyric Acid.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 315, 1901, (273–303). [1140 1240 1540 1640 M 3120].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & C_{10}H_{16}O_4 \\ \textbf{Camphoric Acid} & C_8H_{14}(CO_2H)_2 \end{array}$

Armstrong, H. E., and Lowry, T. M. [Camphor-α-sulphonic acid, sulphobromide, sulphochloride and sulphopiperidide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182–183).

phor-a'-sulphochloride, and the anhydride of dichlorocamphorsulphonamide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182-183).

[α-Bromocam-phor-α'-sulphonic acid and its calcium salt, the sulphochloride, sulphonamide and its anhydride, sulphonamide and sulphopiperidide; also the anhydride of dibromocamphorsulphonamide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182–183).

phoric acid and anhydride]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (217–218). [1540].

(D-1881)

Blanc, G. Sur la constitution de l'acide camphorique et sur une des migrations qui s'accomplissent dans sa molécule. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (73–84). [1350].

Noyes, William A[lbert], and Blanchard, W. M. Racemic Campholytic Acid and Racemic Dihydrohydroxycampholytic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Perkin, W. H., jun., and Yates, J. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373–1396).

Lapworth, Arthur, and Lenton, Walter Henry. The Constitution of . . . Bromocamphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1284–1293) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (37–38) [Abstract].

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (332–361).

$\textbf{Acids} \quad \mathrm{C}_{11}\mathrm{H}_{18}\mathrm{O}_4$

$\begin{array}{ccc} \textbf{Carbofenchonone} & \textbf{dicarboxylic} \\ \textbf{Acid} & C_{11}H_{18}O_4 \end{array}$

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1240 1540 1640 M 3120].

 $A\,c\,\text{id}\,s=C_nH_{2n\,-\,6}O_4$

 $\mathbf{A} \, \mathbf{c} \, \mathbf{id} \, \mathbf{s} \quad \mathrm{C_8H_{10}O_4}$

Tetrahydroisophthalic Acid.

 $C_6H_8(CO_2H)_2$

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. . . . Conversion of tetrahydrotrimesic acid into tetrahydroisophthalic acid. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47–48). [1310 1330].

$\mathbf{A} \, \mathbf{c} \, \mathbf{i} \, \mathbf{d} \, \mathbf{s} \quad C_{10} H_{14} O_4$ Camphanic Acid.

Lapworth, Arthur, and Lenton, Walter Henry. [Action of phosphorus pentabromide on camphanic acid, and action of phosphorus chlorides on its amide; also its constitution]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1284–1293) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (37–38) [Abstract].

Diketotrimethylcyclohexane carboxylic Acid.

Crossley, Arthur William, [2:6-Diketo-3:4:4-trimethylhexamethylene-3-carboxylic acid, ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (138–147).

Acids C11H16O4

Oxycamphor carboxylic Acid.

Lapworth, Arthur, and Chapman, Edwin M. aa-Hydroxycamphorearboxylic Acid, [nitrile, amide, and acetyl derivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (377–386) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (28) [Abstract].

ACIDS CaH2n-12O4

Acid C12H12O4 Bis-cyclo-pentadiene dicarboxylic Acid CO2H.C5H5:C5H5.COH

Thiele, Johannes. Ueber Abkömmlinge des Cyclopentadiëns. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (68–71). [1140].

CYCLIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH a-405

Acids C7H1005 Oxydimethylcyclopropane dicarboxylic Acid.

CMe₂⟨C(OH).CO₂H CH.CO₂H (Oxycaronic acid).

Methyl derivative C3H12O5 i.e. C₃HMe₂(OMe)(CO₂H)₂

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Methoxycaronic acid and its anhydride; also the action of sulphuric and hydrobromic acids on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (761–763).

Ethyl derivative.

C₅H₁₄O₅ i.c. C₅HMe₂(OEt)(CO₂H)₂ **Perkin,** W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Ethoxycaronic acid, its calcium and silver salts, anhydride and ethyl ester; also the action of sulphuric and hydrobromic acids on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (759–763).

ACIDS CnHon-605

Acid $C_{\varepsilon}H_{10}O_{5}$.

Tetrahydro-oxyphthalic Acid $C_6H_7(OH)(CO_2H)_2$

Sleen, G[osen] van der. [On △3tetrahydro-2-oxyphthalicacid (1, 2), pro-

duced by the action of alkalis on a-hydroxybutenoic-acid-amide and on orthoketohexahydrobenzoic acid]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (79–83) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (15-20) (Dutch). [1320 1310].

2-Ketocyclohexane dicarboxylic Acid.

Ethyl ester anilide. $C_{16}H_{19}O_4N$ i.e.

CH₂ CH₂ CO₂ C(CO₂Et). CONHPh **Dieckmann**, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C9H12O5

Dimethylcyclopentanone dicarboxylic Acid.

Diethyl cster.
CH₂/CO .C(CO₂H)₂
CH₂.CMe₂

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392 – 402). [1310 1540].

ACIDS CaHen-805

Acids CaH10O5

Dimethylketodicyclopentane dicarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [A- and B-Dimethylketodicyclopentanedicarboxylic acids, and the silver salt and anhydride of the latter]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (777-780).

Acids C₁₆H₁₂O₅

Trimethylketodicyclopentane dicarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Trimethylketodicyclopentanedicarboxylic acid and its silver salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (786-787).

ACIDS $C_nH_{2n-14}O_5$

Acids C13H12O5

Phenyl cyclopentanone dicarboxylic Dimethyl ester C15H16O5

i.e. C₅H₅PhO(CO₂Me)₂
Stobbe, Hans, und Fischer, Richard. 3-Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenyleyelo-pentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (239-246). [1540 1330].

ACIDS CaHan-16O5

Acids C16H16O5

5-p-Tolyl-3-methyl-cyclohexenone 4, 6-dicarboxylic Acid. Ethyl ester

 $\begin{array}{c} C_{20}H_{24}O_{8} \ i.e. \\ CH \left< \begin{array}{c} CO \\ \end{array} \right. \begin{array}{c} CH(CO_{2}Et) \\ CMe \cdot CH(CO_{2}Et) \end{array} \right> CH \cdot C_{7}II_{7} \end{array}$

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1330 1540 1930].

Cyclic Acids with Six Oxygen Atoms.

ACIDS ChHon-206

Acid $C_7H_{12}O_6$

(i and d-Ouinic Acids).

Lippmann, Edmund O. von. Ueber ein Vorkommen von Chinasäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1159–1162). [1210 1350 M 3120 5400]. *Quinide* C₇H₁₀O₅

Lippmann, Edmund O. von. Ueber ein Vorkommen von Chinasäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1159–1162). [1330 1210 M 3120 5400].

 $A\,{\tt CIDS} - C_n H_{2n+\epsilon} O_6$

Acids $C_9H_{12}O_6$

Dimethylcyclobutane tricarboxylic
Acid

 $CH(CO_2H) \cdot CH \cdot CO_2H$ $\dot{C}Me_2 \longrightarrow \dot{C}H \cdot CO_2H$ $\dot{A}nhydride$.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Anhydrodimethyltetramethylenetricarboxylic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (770).

Acids C₁₁H₁₆O₆

Oxydimethylethylketocyclopentane dicarboxylic Acid

 $C(OH)(CO_2H) \cdot CEt \cdot CO_2H$ $\dot{C}Me_2 \cdot CH_2 \cdot \dot{C}O$

 $Ethyl derivative C_{13}H_{20}O_6 i.e. \\ C_5H_2OMe_2Et(OEt)(CO_2H)_2.$

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Dimethylethylethoxyketopentamethylenedicarboxylic acid and its silver salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (771-772) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (112) [Abstract]. (p-1881)

ACIDS ChHon-2406

Acids C18H12O6

Diketo-diphenyl-cyclobutane dicarboxylic Acid

> CO. CPh. CO₂H CO. CPh. CO₂H

Thio-derivative of the nitrile:-Disulphido-diphenyl-tetramethylene dicarboxylic acid Dinitrile

 $C_{18}H_{10}N_2S_2$ i.e. CS.CPh.CNCS.CPh.CN

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043– 1050). [1920—1310—1540].

Cyclic Acids with Seven Oxygen Atoms.

ACIDS C_nH_{2n-10}O₇

Acid C₁₀H₁₀O₇

Dimethylketodicyclopentane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [5:5-Dimethylketodicyclopentane-1:2:4-tricarboxylic acid diethyl ester and its dipotassium salt; also the sodium derivative of the triethyl ester and the action of alcoholic potash, sulphuric acid, and methyl iodide on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (776–786).

 \mathbf{Acid} $C_{11}H_{12}O_7$

Trimethylketodicyclopentane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Trimethylketodicyclopentanetricarboxylic acid, and its ethylester and potassium salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (786–787).

Cyclic Acids with Eight Oxygex Atoms.

ACIDS C_nH_{2n-8}O₈

Acid C₁₀H₁₂O₈

Trimethylcyclopropane tetracarboxylic Acid

CMe₂ C(CO₂H). CH(CO₂H)₂ CH. CO₂H Ethylester.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe. J. F. [Ethyl dicarboxydimethyltrimethylene-

malonate, its hydrolysis, and the action of sodium ethoxide and ethyl iodide on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (763-764) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

Bromo derivative of the Ethyl ester ConHinOBr

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Ethyl dicarboxydimethyltrimethylenebromomalonate, and its hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (769-770).

Acid CaoHacOa

Dimethylpropylcyclopropane tetracarboxylic Acid

 $CMe_2 \begin{array}{l} C(CO_2H) \cdot CEt(CO_2H)_2 \\ CH \cdot CO_2H \end{array}$

Ethylester.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Ethyl dicarboxydimethyltrimethylene ethylmalonate and its hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (770-771) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

CYCLIC ACIDS WITH TEX OXYGEN A TOMS.

 $A\,c\,\text{id}\,s = C_n H_{2n-12} O_{1n}$

Acid CoH4O10

Diketocyclobutane tetracarboxylic Acid

 $CO \cdot C(CO_2H)$ (O, (CO,H)

Thioderivative: Disulphido-tetramethylene

tetracarboxylic acid C₄H₄O_zS_z i.e. CS. C(CO₂H)₂ CS. C(CO₂H)₂

[Salts and tetra-ethylester $C_{1\underline{0}}H_{20}O_8S_2]$

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043–1050). [1920 1540].

ACIDS. UNCLASSIFIED 1350

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865-888). [1250-6500 Q 1540 M 3120 G 750]. [1250]

Burgess, H. E. [A new aldehyde from lemon oil, and its physical constants, oxime and salts; also its oxidation]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (171). [6500].

Hammarsten, Olof. Untersuchungen über die Gallen einiger Polarthiere. 1. Ueber die Galle des Eisbären. Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32,** 1901, (435–466). [6500 Q 7630 1310 1650 N 6011].

Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Essigsäureester des Jalapins und der Jalapinsäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (384-388). [1850 M 3120].

Küster, William, Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [4010 1320 1930 Q 1156].

Levene, P[hoebus] A. Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. Darstellung Hoppe-Seviers Zs. physiol. Chem., 32, 1901, (541-551).Strassburg, [Q 1151].

 Note on the Analysis of Nucleic Acids Obtained from Different Sources. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (486–487). [8000].

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (34-39). 6500 3010 M 3120 2300].

Salkowski, E[rnst]. Ueber die Paranucleinsäure aus Casein. I. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (245–267). [4010 Q 1151].

Sprinz, Julius. Ueber das Iso-Alantolacton, ein Bestandteil der Wurzel von Inula Helenium. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (210-213). [M 3120

Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **34**, 1901, (775–781). [1350 5500].

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol, und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllaalkohol, Psyllaalk lasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (355-360). [1250 1210 1310 Q 1510 1605 N 40117.

Tschirch, A[lexander]. Untersuchungen über die Sekrete. 41. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (548–569). [6500–1860–M/3120–Q/9190].

und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 3. Ueber den neuseeländischen Kauri-Busch-Copal von Danmara australis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (145–167). [6500] M 3120 [6500].

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110–145). [5010 M 3120 7600].

Cereic Acid (a saponin).

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451–473, mit Taf.). [3010 1850 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Glycuronic acid compound.

Mayer, Paul. Ueber eine bisher unbekannte reducirende Substanz des Blutes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (518–530). [1310 Q 5025 1510].

Imbricaric Acid.

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110–145). [5010 M 7600 3120].

Lichen Acids [alectoric, atranoric, divaricatic,gyrophoric, lecanoric, lobaric, parellinic, psoromic, salazinic, umbellicaric and usnic acids.]

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (110-145). [5010 M 3120 7600].

Orygmaeanic acid.

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (110–145). [5010 M 3120 7600].

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2n-4O2

 $\mathbf{Acids} = \mathrm{C}_{15}\mathrm{H}_{26}\mathrm{O}_2$

a-Silvinolic Acid.

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (167-181). [6500 M 3120 6500 4200].

 $\Lambda\,\,\mathrm{CIP}\,s = C_n H_{3n+s} O_2$

$\textbf{Acid} = C_{13}H_{10}O_2$

Chapman, Alfred C. Santalenic Acid, [and its salts, methyl ester and bromoderivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (134–138).

Acids (15H24O2

Dihydro-iso-alantolic Acid.

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (775–781). [1310].

β-Silvinolic Acid.

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (167–181). [6500 M 3120 6500 4200].

 $A\operatorname{cids} - C_n H_{2n-3} O_2$

Acids C₁₄H₂₀O₂

Silveolic Acid.

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (167–181). [6500 M 3120 6500 4200].

 Λ CID $C_nH_{2n-10}O_2$

$\textbf{Acid} \quad \mathrm{C}_{20}\mathrm{H}_{30}\mathrm{O}_2$

Henry, Thomas Anderson. [i-Pimaric acid from sandarac resin, and its salts and ethyl ester; also the action of bromine on it, and its oxidation and reduction.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144–1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1860–1140].

Acids with Three Oxygen Atoms.

ACIDS $C_nH_{2n-3}O_3$

Acids C₁₅H₂₂O₃

Iso-alantolic Acid

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (775-781). [1310].

 $l \approx 0$ - Alantolactone $C_{15}H_{20}O_2$ (Helenin).

sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (775-781). [1310].

Dihydroisoalantolactone C₁₅H₂₂O₂ Sprinz, Julius, loc cit.

Acids with Four Oxygen Aroms.

ACIDS CaHanano

Acid CaHeO4

[An acid in the leaves of Coriaria angustissima of New Zealand].

Easterfield, T. H., and Aston, B. C. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (345-355). [1850].

Acids with Five Oxygex Atoms.

ACIDS CnH2n-;O5

Acid C7H10O5

Isohydrochelidonic Acid $C_7H_{10}O_5$ (from pilocarpine).

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [3010 1930 1340 M 3120 Q 1260].

Acid C₈H₁₂O₅

Piluvic Acid (from pilocarpine).

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [3010 1930 1340 M 3120 Q 1260].

Acids CaHan-1-O5

Acid C30H48O5

Callitrolic Acid.

Henry, Thomas Anderson. [Callitrolic acid from sandarac resin, its sodium salt and lactone, and its decomposition by heat]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144-1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1860 1140].

ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $\Lambda \, {\tt CID} \quad C_n H_{2n-1} \, {\tt O}_6$

 $\textbf{Acid} \quad C_{12}H_{12}O_{6}$

Brazilic Acid.

Gibody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [Brazilic acid from oxidation of trimethylbrazilin]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1330 5020].

 $\Lambda\,\varepsilon\,\text{ID}\quad C_nH_{2n-13}O_6$

Acid $C_{39}H_{60}O_{6}$

Pseudo Acid [from Agaric].

Adrian, et Trillat. Sur un pseudoacide agaricique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (151–152).

ACID C_nH_{2n-34}O₆

Acid C27H20O6

Erlenmeyer, jun., E. Ueber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1910].

ACID WITH NINE OXYGEN ATOMS.

ACID C_nH_{2n-20}O₉

Acid C₁₉H₁₈O₉

Brazilinic Acid.

Gilbody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [Brazilinic acid from the oxidation of trimethylbrazilin]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1396-1411). [1330 5020].

Acids with Thirteen Oxygen Atoms.

ACID C_nH_{1n-8}O₁,

Acid $C_{14}H_{20}O_{15}$

Bassoric Acid.

O'Sullivan, Cornelius. [Bassoric acid, and its barium salt and rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1161-1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156-157) [Abstract]. [1800-1810].

ACID WITH SEVENTEEN OXYGEN ATOMS.

 $A\,c\,t\, {\rm D} = C_n H_{\sigma^n=10} O_{17}$

$\begin{array}{ccc} \textbf{Acid} & C_{19}H_{28}O_{17}\\ \textbf{Xylan-bassoric} & \textbf{Acid.} \end{array}$

O'Sullivan, Cornelius. [Xylan-bassoric acid, and its salts and hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800–1810].

ACID WITH EIGHTEEN OXYGEN ATOMS.

 $\Lambda_{\rm CLD} = C_n H_{2n-24} O_1\,.$

Acid C₂₈H₀₂O₁₃

Lotusinic Acid.

Dunstan, Wyndham R., and Henry, T[homas] A[nderson]. [Lotusinic acid, from the action of alkalis on lotusin, and its hydrolysis]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (374-378) [Abstract]. [1850 5010 8010].

ACIDS WITH TWENTY OXYGEN ATOMS.

 $A\, c\, r\, \rho\, s = C_n H_{2n\, -\, 14} O_{20}$

 $\boldsymbol{Acids} = C_{24}H_{34}O_{20}$

Tragacanth-xylan-bassoric Acids.

O'Sullivan, Cornelius. [α - and β -Tragacanth-xylan-bassoric acids, their rotatory powers and salts]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800–1810].

ALDEHYDES.

1400 GENERAL.

Bougault, J. Sur la préparation des aldéhydes R-CH\(\frac{CHO}{CH^3}\) au moyen des carbures cycliques à chaîne propénylique R-C³H⁵ tels que l'anéthol, l'isosafrol, etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (446-448).

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schweftigen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [0660–1630].

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1500 1930].

Freundler, P., et Bunel, L. Nouveau mode de décomposition des dérivés bisulfitiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1338–1340).

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Formation of Amides from Aldehydes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (520–522) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract].

Schwarz, Leo. Ueber Verbindungen der Eiweisskörper mit Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (460–478). [4010 Q 1190].

1410 PARAFFIN-ALS.

GENERAL.

Delépine, Marcel. Sur la formation et la décomposition des acétals. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (331–334).

Action de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968-971). [1210 1910].

Actions de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (574–586). [1210].

——— Recherches sur les acétals. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (378–416 et 482–498). [7200]. **Descudé**, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les aldéhydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1567-1569). [1210 1330].

Ipatiew, W[ladimir Nikolajewič]. Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (596–600). [1210–1510].

PARAFFIN ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

ALDEHYDES CaH. O

Aldehyde CH₂O Formic Aldehyde.

Coops, Gerrit Hendrik. Einwirkung von Salzsäuregas auf wässerige Formaldehyd-lösung. (Holländisch). Utrecht, (J. van Bockhoven), 1901, (X + 86). 22 cm.

Craig, A. G. On the Determination of Formaldehyde. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (638-643). [6300].

Elias, Curt. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (394). [3010 Q 9130].

Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (441). [3010 Q 9130].

Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Formylphenetidin. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (178). [1230].

Harries, C[arl]. Zur Kenntniss des Formaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (635–637). [0920].

Jackson, Henry. On the condensation of formaldehyde and the formation of β-acrose. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (117). [1810].

Kobert, R[udolf]. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [3010 Q 9130].

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsäure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (258– 262). [6150 3010].

Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formalde-

hyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (682–683). [6150-6500].

Mulliken, S. P. . . . Formic Aldehyde as a Product of the Partial Combustion of Organic Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (111-117).

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (92-94). [6400].

Vanino, L., und Seitter, E. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (587-589). [6300].

Nitroformic Aldehyde. Phenylhydrazone

 $C_7H_7O_2N_3$ i.e. NO_2 . $CH: N_2HPh$ Two isomeric forms.

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto-Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (574-594). [1710 1630].

Phenylmethyl hydrazone C₆H₉O₂N₃ i.e. NO₂ CH: N₂PhMe

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto-Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (574-594). [1710-1630].

Methyl ester of the phenylhydrazone

C.H.O.N. i.e. NPh:N.CH:NO.OMe **Bamberger**, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574-594). [1710 1630].

Amidoformic aldehyde. Phenylmethylhydrazone (Phenyl-methyl-hydrazidine)

C₈H₁₁N₃ i.e. NH₂. CH: N₂PhMe **Bamberger**, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574-594). [1710 1630].

Imido-dithioformic orthaldehyde NH: C(SH)₂

See Imidodithiocarbonic acid under Carbonic Acid 1310.

Aldehyde C₂H₄O

Acetic Aldehyde CH3. CHO

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Methyl-, ethyl-, and propylacetaldoxime, and methyl-, ethyl-, and

propyl-iso-acetaldoxime]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (635-637) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (34) [Abstract].

Chloro-acetic ortho-aldehyde. Ethvlbutyl ether CH2Cl. CH(OEt)(OC4H4) and ethylene ether

CH₂Cl.CH $\stackrel{(1)}{\bigcirc}$ C₂H₄ **Delépine,** Marcel. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (968–971). [1210–1910].

Trichloroacetic Allehyde CCL, CHO Chloral.

Rudolphi, Max. Ueber die Molekularrefraktion des Chloralhydrats in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (426–447). [7300 C 3860].

Scholvien, L. Zur Prüfung des Chloralhydrats. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (78–84). [Q-9120].

"Dimethyl-ethyl-carbinol-chloral."

Fuchs, G. Ueber Dormiol. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (337–339). [Q 9120].

UNSATURATED OPEN 1420 CHAIN-ALS.

ALDEHYDE C_nH_{on-4}O

Decinoic aldehyde [from Myrcenol]. Barbier, Ph. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1048–1050). [1120 1220].

1430 BENZENOID ALS.

GENERAL.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339). [1630 1930 1720].

Hewitt, J. T., und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (202–204). [1230]1910].

Rupp, Philip. Zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg B. (Speyer u. Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M.

ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN Атом.

ALDEHYDES C. Hones

Aldehvdes C7H6O

Benzoic Aldehyde C₅H₅. CHO

Mackenzie, John Edwin. The Action of Sodium Methoxide, . . . [ethoxide, propyloxide, benzyloxide and phenol] on . . . Benzal Chloride. London. J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1212–1221) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (150) [Abstract]. [1110–1230 15301.

Nitroso-derivative of the ochlorobenzyl-hydrazone

 $\begin{array}{c} C_{14}H_{12}ON_3Cl\ \textit{i.e.}\\ CHPh: N.N(NO) . CH_2 . C_6H_4Cl \end{array}$

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzyl-hydrazinen, R.CH₂.NH. NH.CH₂.R zu Hydrazonen, R.CH. N.NH.CH2.R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1630 1720].

> Benzaldehyde-p-chloro-aniline CHPh(OH)(NHC₆H₄Cl)

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1630 1920 1940].

o-Chloro-benzoic aldehyde. o-Chlorobenzyl hydrazone

 $\begin{array}{c} C_{14}H_{12}N_{2}O_{2} \;\; i.e. \\ C_{6}H_{4}Cl \; . \; CH \; : \; N_{2}H \; . \; CH_{2} \; . \; C_{6}H_{4}Cl \end{array}$ [and its nitroso and acetyl derivatives].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzyl-hydrazinen, R.CH2.NH. NH.CH2.R zu Hydrazonen, R.CH. N.NH.CH2.R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1630] 1720].

o-Amino-benzoic aldehyde and its p-nitrophenyl hydrazone.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (1309–1339). [1630 1330 1720].

2, 5-Dichloro-6-amino-benzoic aldehyde. Oxime.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339).

its oxime.

C7H6ON2Br2 i.e.

 $C_6H_2Br_2(NH_2)$. CH: NOH Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339).

Aldehydes CaH10() Dimethyl-benzoic Aldehyde C₆H₃Me₂. CHO

Harding, Everhart P., and Cohen, Lillian. Preparation of 2.5-Dimethylbenzaldehyde: the Establishment of Its Constitution and Preparation of some of Its Derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601).

> Dimethyl- benzoic thio-aldehyde $(C_6H_3Me_2 \cdot CHS)_3$

Harding, E. P., and Cohen, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, **(**594–601**).** [1330].

2-Amino-3, 5-dimethylbenzoic aldehyde. Oxime C₆H₂Me₂(NH₂).CH:NOH Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309–1339). [1630 1930 1330 1720].

ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDES CuH2n+8O

Aldehvdes C7H6O2

o-Oxybenzoic Aldehyde C6H4(OH). CHO

(Salicylic Aldehyde).

Irvine, James C. . . . A New Method of preparing Salicylaldehyde Methyl Ether [and its condensation to dimethoxybenzoin]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (668-672) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract].

ALDEHYDES C_nH_{2n-14}O,

Aldehydes $C_{11}H_8O_2$

β-0xy-α-naphthoic aldehyde $C_{10}H_6(OH)CHO$ [2:1].

Fosse, R. Sur l'aldéhyde oxynaphtoïque, méthanal 1, naphtylol, 2. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (371-375). [1230].

Dibrome-o-amino-benzoic addelight and Aldehydes with Three Oxygen ATOMS.

ALDEHYDES C.H. O.

Aldehydes C9H10O3

Dioxyphenylpropionic aldehyde $C_6H_3(OH)_2$. CHMe. CHO

Methylene derivative. CH₂: O₂: C₂H₃. CHMe. CHO

Bougault, J. Sur l'aldéhyde et l'acide méthylène - 3. 4 - dioxyhydratropique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (856–858). [1330].

KETONES.

1500 GENERAL.

Boeseken, J[acob]. Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts (2e communication). Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (102-

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1400 1930].

1510 PARAFFIN ONS.

GENERAL.

Favrel, G. Action de la méthylacétylacétone et de l'éthylacétylacétone sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (41-42).

Action des éthers cyanacétiques méthylés et éthylés sur le chlorure de diazobenzène. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 2, 1901, (11-15). [1740]

Grimbert, L. Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (460–464). [8020].

Production d'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (706–709). [8020].

W[ladimir Nikolajewič]. Ipatiew, Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (596-600). [1210 1410].

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur quelques acétones acétyléniques et sur une nouvelle méthode de synthèse de dicétones β. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302–313). [1520 1530]

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES ('nHonO)

Ketones Co(CH₃)₂ Acetone CO(CH₃)₂

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Methyl-, ethyl-, and propylacetoxime, and methyl-, ethyl-, and propyl-isoacetoxime]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (630-634) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (84) [Abstract].

Bechert, C. Verbesserungen in der Aceton-Fabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (515–516). [5500].

Kohn, M. Ueber das Oxim des Diacetonamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (792–794). [1610].

Wolff, L[adwig], und Schimpff, W. Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165–173). [1310 1910].

Ketones C4H8()

Methyl ethyl ketone Me.CO.Et

Reymenant, I.[éon] van. Sur [les dérivés de] l'acétone méthyl-éthylique, [c'est à dire les dérivés monochlorés et monobromés primaires et secondaires, le méthyl-acétyl-carbinol et le propionyl-carbinol, le nitrile propionique α -acétylé, le propionyl-acétonitrile, le diméthyl-acétyl-acétonitrile, le nitrile propionique α -chloré (bromé)-acétylé et le nitrile acétyl-méthyl-malonique]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27–41). [1310].

Methyl chloroethyl ketone CH₃.CO.CHCl.CH₃ **Reymenant,** L., loc. cit.

Chloro-methyl ethyl ketone CH₂Cl.CO.C₂H₅ **Reymenant,** L., loc. cit.

Bromo-methyl ethyl ketonc C'H₂Br.CO.C'₂H₅ **Reymenant,** L., loc. cit.

Methyl bromo-ethyl ketone CH₃.CO.CHBr.CH₃

Reymenant, L., loc. cit.

Ketones C6H12O

Methyl isobutyl ketone

Methyl amino-isobutyl ketone CH₃, CO, CH₂, CMe₂NH₂ Diacetonamine.

Diacetonamine oxime (6H₁₄N₂() i.e. NH₂. CMe₂. CH₂. CMe: NOH

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120–1140–1640].

Diacetonamine oxime and dibenzoyl derivative of the oxime.

Kohn, M. Ueber das Oxim des Diacetonamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (792–794). [1510].

Ketones $C_7H_{14}()$

Propyl isopropyl ketone. Pr. CO. CHMe₂

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1310 1330 1530].

Ketones C₉H₁₃()

Methyl n-heptyl ketone CH_3 , CO, C_7H_{15}

Oxime and Semicarbazone.

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (1–19). [1310—1530—1610—6500 M 3120—Q 9190].

Isopropyl isoamyl ketone CHMe₂. CO. CH₂. CH₂. CHMe₂

Blaise, E. E. C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1310 1330 1530].

Ketones $C_{11}H_{22}O$

Methyl ennyl ketone

CH₃. CO. C₉H₁₉ (Methyl nonyl ketone). Carette, H. Sur la méthylnonylcétone. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (412-415).

Oxime and semicarbazone.

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (1–19). [1310—1530—1610—6500 M 3120—Q 9190].

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS. $K\,\text{etones} = C_n H_{-n} O_2$

Ketones C4H5O2

Methyl α-Oxyethyl ketone CH-, CO, CHM2, OH

(Acetyl-methyl-carbinol).

Grimbert, L. Production d'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (706–709). [1210–8020].

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

Oxymethyl ethyl ketone

CH₂(OH), CO, C, H₅ **Reymenant**, L. Rec. Trav. chim.. Leiden, **20**, 1901, (27-41).

KETONES CaH, O.

 $\textbf{Ketones} = C_4 H_1 O_3$

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Dimethyl} & \textbf{diketone} \\ & CH_{\text{J}}, CO_{\text{T}}CO_{\text{T}}, CH_{\text{T}} \end{array}$

Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (41-42).

Ketones C.H.O.

Dimethyl ethylene diketone

CH₃. CO. CH₂. CH₂. CO. CH₃ (Acctonyl-acctone).

Gray, Thomas. Note on Acetonylacetone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (681-682) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (89) [Abstract].

Condensation of Acetonylacetone with Hydrazine Hydrate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (682–686) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (90) [Abstract].

Methyl ethyl diketone

CH₃.CO.CO.Et

Phenylhydrazones. Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (41-42).

1520 UNSATURATED OPEN CHAIN-ONS.

GENERAL.

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur quelques acétones acétyléniques et sur une nouvelle méthode de synthèse de dicétones β. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302–313). [1510 1530 1930].

blement par les alcalis des acétones à

fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (418-426). [1530].

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES C_nH_{2n-2}O

Ketones C₁H₁₀O Mesityl Oxide.

Crossley, Arthur William. The Interaction of Ethyl Sodiomethylmalonate and Mesityl Oxide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (138-147).

Ketones $C_7H_{12}O$ Isobutylidene-acetone.

Crossley, A. W. [Condensation of isobutylideneacetone with ethyl malonate]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (172). [1540 1310].

 \mathbf{K} e t o n e s $C_3H_{14}O$ Methyl hexenyl ketone

CH₃. CO. CH₂. CH₂. CH: C(Me)₂ **Ipatiew**, W[ladimir Nikolajewič]. Eine neue Synthese von Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (594–596). [1320].

KETONES C_nH_{2n-4}O

Ketones C.H.40

Methyl heptinyl ketone

 $\mathrm{CH_3.[CH_2]_4.C}\ \vdots\ \mathrm{C.CO.CH_3}$

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (302-313). [1510 1530 1930].

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-6}O₂

Ketones C11H16O

Methylene methyl heptinyl diketone CH_3 . $[CH_2]_4$. C: C. CO. CH_2 . CO. CH_3

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (302–313). [1510–1530–1930].

1530 BENZENOID-ONS.

GENERAL.

Bruhns, H. Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die gechlorten Oxyketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (97-100).

Emilewicz, T. Sur les phénylimines des oxyacétophénones (Polish). Kraków, 1901, (2 + 9). 25.5 cm. [1630].

Darstellung von Kempf, Theodor. Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg., Berlin, 46, 1901, (164). [1130 1230].

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur le dédoublement par les alcalis des acétones à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (418-426). [1520].

Tarbouriech. Action du mercaptan sur les quinones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (313-315). [1210].

KETONES WITH ONE OXYGEN Атом.

KETONES CaHanasO

Ketones C.H.O

Acetophenone CH3. CO. C6H5

Collet, A. Action de l'ammoniaque alcoolique sur les dérivés \omega bromés de la méthyle- p- chlorophénylcétone et de la méthyle- p- bromophénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (929–931). [1930].

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Methyl-, ethyl-, and propyl- acetophenoxime, and methyl-, ethyl-, and propyl- isoacetophenoxime]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (637-639) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (84) [Abstract].

Ketones $C_9H_{10}O$

Phenyl ethyl ketone Ph.CO.Et

Abell, Robert Duncombe. The Condensation of Phenyl Ethyl Ketone and Benzaldehyde. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (928–939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (128) [Abstract].

p-Tolyl methyl ketone C_7H_7 . CO. CH_3

Pyrocatechol-carbohydrazone

 $\begin{array}{c} C_{16}H_{16}O_{3}N_{2} \ \textit{i.e.} \\ HO \cdot C_{6}H_{4} \cdot O \cdot CO \cdot NH \cdot N : CMeC_{7}H_{7} \end{array}$ [and the isomeric resorcinol-carbohydrazone and quinol-carbohydrazone].

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Liebigs Ann. Chem., Dioxybenzole. Leipzig, 317, 1901, (190 203).

KETONES CoH and O

Ketones (C11H14()

Benzyl isopropyl ketone CH, Ph. CO. CHMe,

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1330 1510].

KETONES CaH. n=15O

Ketones C13H26() Styryl ennyl ketone

PhCH: CH.CO.C.H. (Benzylidene-methyl nonyl ketone).

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (1–19). [1310 1510 1610 6500 M 3120 Q 9190].

KETONES CnH2n-12O

Ketones C14H16O

Phenyl heptinyl ketone

CH₃.[CH₂]₄C : C.CO.C₅H₅ Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302 -313). [1510 1520 1930].

KETONES CaHonet ()

Ketones C₁₃H₁₀()

Benzophenone $CO(C_6H_5)_2$

Lemoult, Paul. Sur la réaction des benzophénones amidées substituées et des amines aromatiques en milieu sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (885–888).

Mackenzie, John Edwin. The Action of Sodium [propyloxide, isobutyloxide, isoamyloxide and phenoxide] on Benzophenone. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1204-1210) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1230 14301.

Phenylene diphenyl sulphone ketone C_6H_5 . CO. C_6H_4 . SO_2 . C_6H_5

Canter, Hall. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (96–111). [1330].

Ketones C14H12O

Phenyl benzyl ketone C6H5.CO.CH2.C6H5

Lander, G. D. Action of dry silver oxide and ethyl iodide on deoxybenzoin. . . London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59). [1330].

Phenyl thiocyanobenzyl ketone Ph.CO.CHPh.SCN (Desylthiocyanate). Wheeler, H. L., and Johnson, T. B.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185–206). [1310 1330].

KETONES CaHan-LaO

Ketones C16H14()

Benzylidene-propiophenone.

Abell, Robert Duncombe. [Benzalpropiophenone, and its phenylhydrazone and dibromide; also its condensation with phenyl ethyl ketone]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (928-939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (128) [Abstract].

KETONES C.H. H. - O.D.

Ketones $C_{16}H_{12}O$. Benzylidene-indamine

 $C_6H_4 \stackrel{CH_2}{\stackrel{CO}{\bigcirc}} C: CH \cdot C_6H_5$

p-Dimethylamido-benzylidene-indanone C18H17XO i.e.

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (412-415).

KETONES WITH TWO OXYGEN Атомя.

KETONES C_nH_{2n=5}O₂

Jackson and Koch. [Orthobenzo-quinone, Derivatives]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (10-46). [1230 1330].

Tetra-bromo-o-quinone C₆Br₄O₂ [Derivatives].

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230 1330].

Quinone COCH: CH CO

Béhal, A., et Phisalix. La Quinone, principe actif du venin du Julus terrestris. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (88–91).

Aminoquinone diphenyl-diimide $C_{18}H_{15}X_3$ i.e. $XH_2 \cdot C_6H_3(XPh)_2$

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [1630 5010].

Diphenyldiaminoquinone diphenyl-diimide C₂₀H₂₄N₄ i.e. (NHPh)₂C₆H₂(NPh)₂

(Azophenine).
Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [1630 5010].

KETONES C_nH_{2n-8}O₂

Ketones ('7H6O2 Toluquinone C₆H₃MeO₂

4:2:1 or 2:4:1—Chloro-nitrotoluquinone C.HMeCl(XO₂)O₂

[Also the corresponding Bromo-nitrotoluquinone].

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1230].

Dibromo-nitro-toluquinone $\begin{array}{c} \text{C}_{6}\text{MeBr}_{2}(\text{NO}_{2})\text{O}_{2} & [1:2:5:4:3:6] \text{ or } \\ & 1:4:5:2:3:6]. \end{array}$

Zincke, Th[eodor]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (183–187).

Chloro-amino-toluquinone $C_6HMeCl(NH_2)O_2$ [Me: Cl: NH₂=1:2:4 or 1:4:2].

Zincke, Th[eodor]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187).

p-Tolylamino-n-tolyquinone-p-tolylimide $C_{21}H_{20}ON_2$ i.e. $C_7H_7NH \cdot C_7H_5O(NC_7H_7)$

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1274–1284). [1630 5010].

Ditolyl-triamino-p-toluquinone di-p-tolyldiimide C35H35N5 i.e.

 $NH_2 \cdot C_7H_3(NHC_7H_7)_2(NC_7H_7)_2$ Börnstein, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1274–1284).

KETONES C_nH_{2n-8}O₂

Ketones C₈H₈O₂

Oxyphenyl methyl ketone $C_6H_4(OH)$. $CO \cdot CH_3$

(Oxyacetophenone).

Oxy-amino-acetophenone C'8H9O2N i.e. C6H3(OH)(NH2).CO.CH3

(Aceto-p-amidophenol) [And its acetyl derivative and phenylhydrazone and its ethyl

ether]. Kunckell, Franz. Darstellung von

Oxyamido- und Oxyamidochlor-Ketonen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (124–129).

w-Chloro-oxy-amino-acetophenone C₅H₂(OH)(NH₂). CO . CH₂Cl and acetyl derivative.

Kunckell, Franz. Darstellung von Oxyamido- und Oxyamidochlor-Ketonen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (124–129).

Nitro-oxy-amino-acetophenone

Acetvl derivative C₆H₂(NO₂)(OH)(NHAc). CO. CH₃ And its ethyl ether

 $C_6H_2(NO_2)(OEt)(NHAe)$. CO. CH_3 Kunckell, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (124-129).

Ethylquinone C₆H₃EtO₂

Tribromoethylquinone CO CBr : ČBr CBr : CEt

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (253–257). [1230].

Ketones C9H10O2

Oxybenzyl methyl ketone $C_6H_4(OH) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$

Methoxybenzyl methyl ketone $C_6H_4(OMe)$. CH_2 . CO. CH_3

Béhal et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (561–563). 1230].

KETONES CnH2n-14O.

Ketones $C_{10}H_6O_2$

Naphthaguinone.

Dibromo-a-naphthaquinone.

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des a, \(\beta\)-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050–1060). [1930–1940].

2, 8-Diamino- 1, 4-naphtha-quinone-imide $C_{10}H_9ON_3$ i.e. $NH_2 \cdot C_6H_3 < \begin{matrix} CO & - C \cdot NH_2 \\ C(NH) \cdot \ddot{C}H \end{matrix}$

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro- α -naphtols. OH: NO₂: NO₂: NO₂ = 1:2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (1224–1233). [1930] 15405020].

2-Bromo-m-(and p)-amino-phenyl-3amino-a-naphthaquinone $\begin{array}{c} C_{1\delta}H_{11}O_{2}N_{2}Br \ \emph{i.e.} \\ C_{\delta}H_{4}:C_{4}O_{2}Br \ .NH \ .C_{\delta}H_{4}NH_{2} \\ \textbf{Lindenbaum, S.} \ \ Berlin, Ber. \ D. \ chem. \end{array}$

Ges., 34, 1901, (1050-1060).

Diamino-a-naphthaquinone and its acetyl derivative.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224-1233).

Di-amino-\beta-naphthaquinone and its acetyl derivative.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224-1233).

Ketones $C_{16}H_{18}O_2$

Phenyl methylene heptinyl diketone $CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot C \cdot C \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302-313). [1510 1520 1930].

KETONES CnH2n-16O2

Ketone C15H14O2 Oxybenzyl-acetophenone

 C_1H_5 . CO. CH_6 . CH_6 . C_6H_4OH Phenyl o-methoxyphenylethyl ketone

C₁₆H₁₆O₂ i.e. C_6H_5 . CO. CH_2 . CH_2 . C_6H_4OMe (o-Methoxybenzylacetophenone) and o-nitrophenyl hydrazone.

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409-412). [1230 1910].

KETONES ChH2n-18O2

Ketones $C_{14}H_{10}O_2$

Diphenyl diketone C_6H_5 . CO. CO. C_6H_5 (Benzil).

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. Condensation of Benzil with Dibenzyl Ketone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1256–1264) [Fnll paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1240 15407.

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. [Condensation of benzil with methyl ethyl ketone, diethyl ketone, ethyl isopropyl ketone, methyl n-butyl ketone, dipropyl ketone and

288 1530

methyl n-hexyl ketone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024-1042) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, (174-176) [Abstract]. [1140] 1901, 1240 15401.

Ketones C₁₅H₁₉O,

Oxybenzylidene-acetophenone.

Pond, F. J., York, H. J., and More, B. L. On a-Oxybenzylidene Acetophenone. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (789–796).

Ketones C17H16O2

isopropylene diketone Diphenyl Ph. CO. CH2. CH2. CH2. CO. Ph (Dibenzoul-propane).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. Reduction of ay-Dibenzoylpropane . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1010-1024) [Full paper]; Proc. Chem. Sec., **17**, 1901, (173–174) [Abstract]. T1230 1240 1330 1140].

KETONES CaHan O

Ketones C14H3().

Anthraguinone $C_6H_4: C_2O_2: C_6H_4$

Haller, A., et Guyot, A. Préparation et propriétés des dialcoylamido-anthraquinones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205–213). [1330].

Haller, A., et Umbgrove, H. Sur de nouveaux dérivés des acides dialcoylamidobenzoylbenzoïques et dialcoylamidom-oxybenzovlbenzoïques tétrachlorés. Anthraquinones dialcoylamidées oxyanthraquinones dialcoylamidées correspondantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). -1133050201.

o-Nitroanthraquinone

Möller, Joh. Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon zu o-Amidoanthrachinon. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (741–743).

Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon in alkalischer und des 1, 5- und des α-Dinitroanthrachinon in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (797–800).

Dimethylamino-anthraquinone $C_{16}H_{13}O_2N$ i.e. $C_5H_4:C_2O_2:C_6H_3NMe_2$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (205-213). £1330].

Diethylamino-anthraquinone $C_{18}H_{17}O_2N = i.c.$ $C_6H_4: C_2O_2: C_6H_3NEt_2$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (205-213). [1330].

5, 6, 7, 8-Tetrachloro-diethyl-3-aminoanthraquinone C18H13O2NC14 i.e. $C_6C1_4:C_2O_2:C_6H_3XEt_2$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745-749). [1330 5020].

Ethylbenzylamino-anthraquinone C23H19O2N i.e.

 $C_0H_4:C_2O_2:C_0H_3NEtC_7H_7$ Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (205-213). [1330].

Phenanthraquinone

CeH4. CO C₆H₄. CO

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (533–539). [1630 1930 1940].

Ketones C₁₆H₁₂O₂

o-, m-, and p-Oxy-benzylideneindanone.

 $C_{\delta}H_{4} < C_{C_{0}}^{C_{1}} > C_{\delta}: CH \cdot C_{\delta}H_{4}OH$ Feuerstein, W. Ueber einige substi-

tuirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (412-415).

Ketones C17H14O2 Anhydracetone-benzil.

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. Homologues of Anhydrace-tonebenzil. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (174-176) [Abstract]. [1140 1240 1540].

Ketones $C_{18}H_{16}O_2$

phenylacetylene ethyl Phenyl ketone Ph.CO.CPh:CH.CO.C2H5

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew, N. [Desylene-methyl ethyl ketone and desylene-ethyl ethyl ketone]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1030-1037) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (174–175) [Abstract]. [1140 1240 15401.

Retenequinone.

Phenylhydrazone.

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob.
Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539).
[1540 1630 1930 1940].

Ketones $C_{19}H_{18}O_2$

Phenyl phenyl-allylene ethyl diketone Ph. CO. CPh; CMe. CO. CPh; GMe. CO. CPh. Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140 1240 1540].

 $K\,{\tt E\,T\,O\,N\,E\,S} \quad C_n H_{2n-26} O_2$

Ketones $C_{25}H_{24}O_2$

Abell, Robert Duncombe. [2-Phenyl-1: 3-dimethyl-1: 3-dibenzoylpropane and its isomeride (m.p. 121-122°), and the action of ammonia and hydroxylamine on them.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (928-939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (128) [Abstract].

KETONES C_nH_{2n-38}O₂

Ketones $C_{30}H_{22}O_2$

Dibenzoyldiphenylbutadiene

 $\begin{array}{c} C_6H_5\cdot CO\cdot CH: CPh\cdot CPh\cdot CH\cdot CO\cdot C_6H_5\\ \textit{(Diphenyl butonene diketone)}.\\ \textbf{Japp, Francis R., and Michie, Arthur C.}\\ Reduction of . . . Dibenzoyldi-\\ \end{array}$

Reduction of . . . Dibenzoyldiphenylbutadiene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173–174) [Abstract]. [1230 1240 1330 1140].

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-8}O₃

 $\begin{array}{ll} \textbf{K} \, e \, \textbf{t} \, \textbf{o} \, \textbf{n} \, e \, \textbf{s} & \mathrm{C}_8 \mathrm{H}_8 \mathrm{O}_3 \\ \textbf{Dioxyacetophenone} \end{array}$

CH₃. CO. C₆H₃(OH)₂ Chloro-aceto-pyrocatechol CH₂Cl. CO. C₆H₃(OH)₂ [action on semicarbazide].

Bruhns, H. Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die gechlorten Oxyketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (97–100).

 $C_8H_6Cl_2O_3$ i.e. $CHCl_2 \cdot CO \cdot C_6H_3(OH)_2$ (Dichloro-oxy-acetophenone).

Bruhns, H. Ueber das Dichloracetobrenzcatechin und das Dichloracetopyro-(p-1881) gallol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (91-97).

 ${f K}$ etones ${
m C}_{11}{
m H}_{14}{
m O}_3$ Phenyl dioxybutyl ketone

Ph. CO. CH₂. CH₂. CH(OII). CH₂OH (4-Benzoyl-1, 2-butanediol). **Haller**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1459–1463). [1330–1210].

KETONES C_nH_{2n-14}O₃

Ketones $C_{10}H_6O_3$

 $\begin{array}{lll} \textbf{0xy-naphthaquinone} & C_{10}H_5(OH)O_2\\ 2\text{-}0xy\text{-}8\text{-}amino\text{-}1, \ 4\text{-}naphthaquinone}\\ C_{10}H_7O_3N \text{ i.e. } NH_2 \cdot C_6H_3 & CO \cdot C \cdot OH\\ CO \cdot \overrightarrow{C}H \end{array}$

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro- α -naphtols. OH: $NO_2:NO_2:NO_2=1:2:4:8$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1930 1540 5020].

KETONES C_nH_{2n-20}O₃

Ketones C₁₄H₈O₃
Oxyanthraquinone

 $\begin{array}{c} C_6H_4:C_2O_2:C_6H_3:OH\\ \textit{Tetrachloro-1-oxy-3-diethylaminoanthra-}\\ \textit{quinone} \qquad C_6CI_4:C_2O_2:C_6H_2(OH):NEt_2 \end{array}$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745–749). [1330 5020].

K etones $C_nH_{2n-26}O_3$

 $\textbf{Ketones} \quad \mathrm{C}_{23}\mathrm{H}_{20}\mathrm{O}_3$

 $\begin{array}{ll} \label{eq:continuity} \textit{Diphenyl} & \textit{Oxyphenylisopropylene} & \textit{di-}\\ \textit{ketone} & \texttt{C}_6^{} \texttt{H}_4(OH) \cdot CH \cdot (CH_2 \cdot CO \cdot \texttt{C}_6^{} \texttt{H}_5)_2 \\ & \texttt{``Oxybenzylidene-diacetophenone.''} \end{array}$

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409–412). [1230—1910].

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-8}O₃

Ketones $C_8H_8O_3$ Trioxy-acetophenone CH_3 , CO, $C_6H_2(OH)_3$ Dichloroacetopyrogallol $CHCl_2$, CO, $C_8H_2(OH)_2$

(Di-chloro-trioxy-acetophenone). Bruhns, H. Ueber das Dichloracetobrenzcatechin und das Dichloracetopyrogallol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (91–97). K etones C_nH_2n-16O4

 $\textbf{Ketone} \quad C_{14}H_{12}O_{4}$

 $\begin{array}{cc} \textbf{Dioxybenzoin} & \mathrm{C}_{14}\mathrm{H}_{10}\mathrm{O}_2(\mathrm{OH})_2 \\ \textit{Dimethyl} & \textit{derivative.} \end{array}$

Trvine, James C. Preparation of o-Dimethoxybenzoin . . . [and its methyl ether]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (668-672) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (18) [Abstract].

 $K\,\mathtt{E}\,\mathtt{T}\,\mathtt{O}\,\mathtt{N}\,\mathtt{E}\,\mathtt{S}\quad C_nH_{2n-18}O_4$

Ketones C12H6O4

Dibromo - dioxy - o - quinone tetrabromo phenylene ether

 $\begin{array}{c} C_{12}O_4Br_6 \text{ i.e. } C_6Br_4:O_2:C_6Br_2O_2\\ \text{ and its product of reduction}\\ C_6Br_4:O_2:C_6Br_2(OH)_2\\ \textbf{Jackson, C. L., and Koch, W. Balti-} \end{array}$

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230—1330].

K E T O N E S $C_nH_{2n-20}O_4$

Ketones C₁₄H₈O₄

Dioxyanthraquinone $C_6H_4: C_2O_2: C_6H_2(OH)_2$

Dioxy-diethylamino-anthraquinone $('_{18}H_{17}O_4N)$ i.e.

 $C_6H_4: C_2O_2: C_6H(OH)_2. NEt_2$ **Haller,** A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205-213). [1330].

KETONES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-16}O₅

Ketones C₁₂H₈O₅

Trioxy-diphenyl-o-quinone

 $C_{12}H_8O_5$ *i.e.* $C_6H_3(OH)_2 \cdot C_6H_2O_2 \cdot OH$

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230–1330].

KETONES WITH SIX OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-18}O₆

Ketones $C_{15}H_{12}O_6$

Tetra-oxy-diphenyl methylene diketone

C₆H₂(OH)₃, CO, CH₂, CO, C₆H₄OH Trimethoxyphenyl ethyloxyphenyl methylene diketone C₂₀H₂₂O₆ i.e.

 $C_6H_2(OMe)_3$. CO. CH_2 . CO. C_6H_4OEt (Trimethoxybenzoyl-ethoxyacetophenone).

Kostanecki, St[ani-laus] v., und Steuermann, J. Ueber das 1, 3, 3'- Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (109–112). [5020 1910].

KETONES WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-18}O₇

Ketones $C_{15}H_{12}O_7$

Penta-oxydiphenyl methylene diketone

 $\mathrm{C_6H_2(OH)_3}$. CO . $\mathrm{CH_2}$. CO . $\mathrm{C_6H_3(OH)_2}$

Pentamethoxydiphenyl methylene diketone

 $C_6H_2(OMe)_3$. CO. CH_2 . CO. $C_6H_3(OMe)_2$

Kostanecki, [Stanislaus v.]. Synthèse de la lutéoline. Mülhausen, Bull. Soc., ind., 1901, (35–41). [5020].

1540 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC-ONS OTHER THAN BENZENOID-ONS.

GENERAL.

Béhal, A. Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclohexénone. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (342–345).

— Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclohexénone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (242-247).

Bouveault, L., et Tétry, L. Sur l'acide méthyladipique de l'oxydation de la pulégone et de la β méthylcyclohexanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (441–444). [1310].

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340—1910—1930—1310—1940].

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-anaphtols. OH: NO2: NO2: NO2: NO2: 1:2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224-1233). [1930 5020 1530].

Kostanecki, St[anislaus] v., und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (102–109). [1530].

Leser, Georges. Sur les β-dicétones cycliques (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1330].

Marchlewski, L[eon], et Buraczewski, J. [Étude sur l'isatine] (Polish). Kraków, 1901, (25). 25.5 cm. [1930].

Stobbe, Hans. Ueber die Anlagerung des Bernsteinsäureesters an aß-ungesättigte Ketone und Säureester. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (219-246). [1310].

und Fischer, Richard. 3-Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenylcyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (239-246). [1340 1330].

[A mixture of substances.] Theulier, Eug. Citraptène ou camphre de citron. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (465-468), [6500].

ψ-Quinols CO CH: CH CR. OH

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (253–257). [1130 1230].

KETONES WITH ONE OXYGEN Атом.

KETONES CnH2n-2O

Ketones C7H12O

1-Methyl-cyclohexanone

CHMe CO · CH₂ · CH₂
CH₂ · CH₂
Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340
1910 1930 1310 1940].

2-Methyl-cyclohexanone

 $\text{CHMe} \bigg\langle \begin{matrix} \text{CH}_2 \, . \, \text{CO} \\ \text{CH}_2 \, . \, \text{CH}_2 \end{matrix} \bigg\rangle \text{CH}_2$

[oxidation products]. **Bouveault,** L., et Tétry, L. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (441-444). [1310].

Dimethyl-cyclopentanone

 $CH_2 < \begin{matrix} CO & . & CH_2 \\ CH_2 & . & \dot{C}Me_2 \end{matrix}$

[Dimethyl-cyclopentanone, synthesis of derivatives].

Noves, W. A. J. Amer. Chem. Soc. Easton, Pa., 23, 1901, (392-402). [1310 1340].

Ketones C8H14O

1, 4-Dimethyl-3-cyclo-hexanone

 $\label{eq:CHMe} \text{CHMe} \left< \begin{matrix} \text{C'H}_2 \cdot \text{C'O} \\ \text{C'H}_2 \cdot \text{C'H}_2 \end{matrix} \right> \text{CHMe}$

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (196-199). [1330].

(D-1881)

Ketones C9H16O

4-Methyl-2-isopropyl-cyclopentanone

CHMe CH₂.CO CH₂.CH.C₃H₇ Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1910 1930 1310 1940].

Ketones $C_{10}H_{18}O$ 4-Methyl-2-isobutyl-cyclopenta-

 $\begin{array}{c} \text{C'HMe} \cdot \text{C'H}_2 \\ \text{C'H}_2 - \text{CO} \end{array} \\ \text{CH} \cdot \text{C'}_4 \\ \text{H}_9 \\ \text{C'}_9 \\$

Dieckmann, W. Ueber cyklische &-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (27–109). [1340 1910 1930 1310 1940].

Menthone C₁₀H₁₈O

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (40-53). [1230].

Ketomenthone C₁₀H₁₈O [from Oil of Buchu Leaves].

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49-76). [6500 1230 1140 -1240M 3120].

KETONES CnH2n-4O

Ketones C8H12O

Dimethyl-cyclo-hexenone

 $CO \left\langle \begin{array}{c} CHMe \cdot CH_2 \\ CH_2 - CH \end{array} \right\rangle CMe$

Béhal, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (342-345); Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (242–247).

Ketones C9H14O

Fenchocamphorone.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273-303). [1140: 1340-1240-1640 M 3120].

Ketones C10H16O Camphor.

Armstrong, H. E., and Lowry, T. M. [8-Bromonitrocamphor and tribromocamphor]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (217–218). [1340].

B-Bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (244-245).

Aschan, Ossian. Ueber die Constitution des Kamphers. Eine stereochemische Studie. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (196–241). [7000 G 540 M 3130].

Forster, Martin Onslow. [a-Benzoylcamphor and its enolic form; also the acetyl, benzoyl, phenylurethane, and metallic derivatives of the latter]. Lon-don, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (987–1002) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (167-168) [Abstract].

--- β-Bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (245).

Camphoroxime.

Adriani, [Johannes] H[ermanus]. Eutectic curves [of d- and l-camphoroxime with naphthalene, phenanthrene, benzoin and anthracene] . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (463– 467) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (438-442) (Dutch). [7000].

KETONES CnH2n-6O

Ketone $C_{10}H_{14}O$ Limonenone.

Genvresse, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (414–416). [1240].

KETONES C_nH_{2n-10}O

Ketone $C_{10}H_{10}O$ Methyl-hydrindone.

Kipping, F. S., and Clarke, G. [Preparation of \(\beta\)-methylhydrindone. \(\beta\)-Methyl-a-hydrindoxime and its reduction.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (181–182). [1640].

Ketone $C_{11}H_{12}O$ Phenoketocycloheptane

 $C_6H_4 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CO \cdot CH_2 \end{array} \\ CH_2 \\ \end{array}$

Kipping, Frederic Stanley, and Hunter, Albert E. Pheno-a-ketobentamethylene [and its oxidation; also its semicarbazone and oxime, and the reduction of the latter]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (602-610) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract].

KETONES CuH2n-12O

Ketone C14H16O

5-p-Tolyl-3-methylcyclohexenone

CH $CMe.CH_2$ $CH.C_7H_7$ and its oxime.

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1330 1930 1340].

KETONES CaHean-20

Ketone C18H16O

Diphenyl-methyl-cyclopentenone

CO CHMe. CPh CH₂. CPh Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. [Methyldiphenyl*cyclopente*none and its phenylhydrazone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1032–1033) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (175) [Abstract]. [1140 1240 1530].

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-4}O₂

Ketones C5H6O2

1, 2-Diketocyclopentane.

Phenylhydrazone C11H12ON2 and

diphenyl dihydrazone.

Dieckmann, W. Liebigs Ann. chem.,
Leipzig, 317, 1901, (27-109). [1340]

Ketone $C_6H_8O_2$

Quinone tetrahydride. Acetal

 $C(OEt)_2 \underbrace{\begin{pmatrix} C_{14}H_{23}O_4 & i.e. \\ CH_2 & CH_2 \end{pmatrix}}_{CH_2 & CH_2} C(OEt)_2$

and the corresponding methyl compound $C_{10}H_{20}O_4$ i.e. $C_{\bar{o}}H_3(OMe)_4$.

Stollé, R[obert]. Ueber Acetale des Paradiketohexamethylens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1344–1345).

[1230].

Ketone C9H14O2 Diketotrimethylcyclohexane

 $CH_2 \begin{array}{c} CO \cdot CHMe \\ CO - CH_2 \end{array} \\ CMe_2$

Crossley, Arthur William. 12:6-Diketo-3: 4: 4-trimethylhexamethylene, and its silver salt, dioxime, ethyl ether and bromo-derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (143-147).

Diketoisopropyl-cyclohexane

 $\text{CH}_2 < \text{CO} \cdot \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CHMe}_2$

Crossley, A. W. Preparation and properties of 2:6-diketo-4-isopropylhexamethylene (2:6-dihydroxy-4-isopropyldihydroresorcinol),[its dioxime and silver salt; also its oxidation and hydrolysis]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172). [1520 1310].

4-Acetyl-1-methyl-3-cyclohexanone

 $CHMe \left\langle \begin{matrix} CH_2 \, , \, CO \\ CH_2 \, , \, CH_2 \end{matrix} \right\rangle CHAc$

Leser, George, Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1330].

Ketone $C_{10}H_{16}O_2$

4- Acetyl- 1, 4- dimethyl- 3- cyclohexanone

 $\begin{array}{c} \text{CHMe} & \stackrel{CH_2}{\swarrow} & \stackrel{CO}{\swarrow} \\ \stackrel{CH_2}{\swarrow} & \stackrel{CH_2}{\swarrow} & \stackrel{CMeAc}{\swarrow} \\ \text{\textbf{Leser, Georges.}} & \text{Paris, Bul. soc. chim.,} \end{array}$ (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1330].

KETONES C_nH_{2n=6}O₂

Ketone C7H8O2 Methyl- 4- quinol

 $CO < CH : CH > CMe \cdot OH$

 $Tetra-chloro-methyl-\psi-quinol\\ CO < \begin{array}{c} CC1:CC1\\ CC1:CC1 \end{array} \\ CMe:OH$

 Tri-bromo-methyl - ψ - quinol and Tetra-bromo - methyl - ψ - quinol.
 Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (253–257). [1130 1230].

Ketones C8H10O2 Dimethyl- ψ -quinol.

Tribromo- m- dimethyl- y- quinol COCCBr: CBr CMe. OH

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (253-257). [1130 1230].

Ethyl- ψ -quinol.

 $\begin{array}{c} \textit{Tetra-bromo-p-ethyl-} \psi\text{-}\textit{quinol} \\ \textit{CO} & \leftarrow \text{CBr} : \text{CBr} \\ \textit{CBr} : \text{CBr} \\ \text{CBr} : \text{CBr} \\ \end{array}$

and Tribromo-p-ethyl-y-quinol.

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (253-257). [1130 1230].

Ketones C10H14O2 Camphorquinone.

Lapworth, Arthur, and Chapman, Edwin M. [Camphorquinone p-bromophenylhydrazone and semicarbazone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (380– 381) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (28) [Abstract].

Ketones $C_{11}H_{16}O_2$

Carbofenchonone.

CH₂. CH — CHMe CMe₂ CO $\dot{\text{CH}}_2$. $\dot{\text{CH}}$ — $\dot{\text{CO}}$

[and the corresponding alcohol $C_{11}H_{18}O_2$].

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1340 1240 1640 M 3120].

KETONES $C_n H_{2n-20} O_2$

Ketones C₁₇H₁₄O₂

Oxy-diphenyl-ketopentene

CO CH : CPh CH₂ . CPh . OH (diphenyl cyclopentenolone).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042). [1140 1530].

Ketones $C_{18}H_{16}O_2$

Oxy - diphenyl - methyl - ketocyclopentene

 $CO \stackrel{\text{CH}}{=} = CPh$ $CHMe \cdot CPh \cdot OH$

and the isomeric

 $CO \stackrel{CMe : CPh}{CH_2} \cdot CPh \cdot OH$

[Methylanhydracetone-benzil. Diphenylmethyl-cyclopentenolone].

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., **79,** 1901, (1024–1042). [1140 1530 1540].

Ketones $C_{19}H_{18}O_2$ Oxy - diphenyl - dimethyl - ketocyclo-

pentene i.e.

C (CH₃): CPh

CO

CHMe . CPh . OH

(\alpha - Desylencethyl ethyl ketone).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042). [1140 1530 1540].

Oxv-diphenvl-ββ-dimethvl-ketocyclopentene

CO < CH = CPh $CMe_2 \cdot CPh \cdot OH$

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042).

Oxy-diphenyl-ethyl-ketocyclopentene

CO (Et: (Ph (H, .CPh, OH (a-ethylanhydracetone-benzil) and the

isomeric C'H = C'Ph CHEt. CPh. OH

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042).

Ketones C20H20O2 Oxy-diphenyl-trimethyl-ketocyclopentene

CO CMe : CPh CMe₂ . CPh . OH

(αββ-Trimethylanhydracetonebenzil). Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140–1530].

Oxy-diphenyl-n-propyl-ketocyclopentene

COCPr: CPh CH₂. CPh. OH

and the isomeric

 $CO \stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CPh}}{\stackrel{\mathrm{CPh}}{\stackrel{\mathrm{COH}}{\stackrel{\mathrm{COH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{\mathrm{CH}}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}}{\stackrel{CH}}$

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1040).

Ketones $C_{21}H_{22}O_2$ Oxy-diphenyl-diethyl-keto-cyclo-

 $\begin{array}{c} \textbf{pentene} \\ \text{CO} & \begin{array}{c} \text{CEt} = \text{CPh} \\ \text{CHEt.CPh.OH} \end{array} \end{array}$

(αβ-diethylanhydracetonebenzil). Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1041).

Ketones C21H24O2

Oxy - diphenyl - n - amyl - keto - cyclopentene

 $\begin{array}{c} CO < \overset{C(C_5H_{11}): \mathrm{CPh}}{CH_2} & \overset{\cdot}{---} \mathrm{\dot{C}PhOH} \\ \text{and the isomeric} \end{array}$

The isomeric CO = CPh $CH(C_5H_{11})$. CPh. CPh. $CH(C_5H_{11})$. CPh. 1901, (1041–1042). [1140 1530].

KETONES CnH2n-26O2

Ketones CooH14O2

C6H4. CPh(OH) Phenyl-oxanthranol CO . C.H.

Tetramethyl-diamino-phenyloxanthranol C₆H₄. C(OH). C₆H₄NMe₂ $C_{24}H_{24}O_2N_2$ i.e. $CO = \dot{C}_6H_3NMe_2$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (315-322). [1230 1240 1630].

KETONES CnH2n-30O2

Ketones C25H20O2

Oxy-diphenyl-benzylidene-methylketopentene

 ${}_{\circ}\mathrm{CO} \underbrace{\begin{array}{c} \mathrm{C}(\mathrm{CH_3}) \ : \ \mathrm{CPh} \\ \mathrm{C}(\mathrm{CHPh}) \ . \ \dot{\mathrm{C}}(\mathrm{OH})\mathrm{Ph} \end{array}}$ (Benzylidene-a-methyl-anhydracetonebenzil).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140 1530].

Ketones C26H22O2

Oxydiphenylbenzylideneethylketo-cyclopentene

 $CO < \frac{CEt}{C(CHPh)} \cdot \frac{CPh}{CPh} \cdot OH$

(Benzylidene-a-ethylanhydracetonebenzil).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042). [1140 1530].

Ketones C27H24O2

Oxy - diphenyl - benzylidene - propyl keto-cyclopentene

 $CO \left\langle \begin{array}{l} CPr &= CPh \\ C(CHPh) \cdot \dot{C}Ph \cdot OH \end{array} \right.$

(Benzylidene-a-n-propyl-anhydracetonebenzil).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1040-1041). [1140 1530].

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Ketones} & \textbf{C}_{29}\textbf{H}_{28}\textbf{O}_2\\ \textbf{Oxy-diphenyl-benzylidene-}n-\textbf{amyl-keto-cyclopentene} \end{array}$

 $CO \left\langle \begin{array}{l} C(C_5H_{11}) : CPh \\ C(CHPh) \cdot \dot{C}Ph \cdot OH \end{array} \right.$

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1042). [1140 1530].

KETONES C_nH_{2n-36}O₂

Ketones $C_{29}H_{22}O_2$ Oxy-tetraphenyl-keto-cyclopentene

CPh: CPh HO. CPh. CHPh

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. [Tetraphenylcyclopentenolone, and its oxime, p-bromophenylhydrazone and acetyl derivative; also the action of bromine, phosphorus pentachloride, and alcoholic hydrogen chloride on it, and its oxidation and reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1256–1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1240 1530].

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Ketones $C_nH_{2n-20}O_3$

Ketones $C_{16}H_{12}O_3$

Dioxy - benzylidene - indanones

 $C_6H_4 \stackrel{CH_2}{\stackrel{CO}{\longrightarrow}} C: CH \cdot C_6H_3(OH)_2$

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (412–415).

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-38}O₄

 \mathbf{K} e t o n e $\mathrm{C}_{32}\mathrm{H}_{26}\mathrm{O}_4$ a-Methylanhydracetonedibenzil.

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024–1042). [1140–1530].

KETONES WITH SIX OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-12}O₆

Ketones C12H12O6

Thio derivative:—
Disulphido-tetra-acetyl-cyclobutane

 $C_{12}H_{12}O_4S_2$ i.e. $CS.CAc_2$ $CS.CAc_2$

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043–1050). [1920—1340—1310].

AMINO COMPOUNDS.

1600 GENERAL.

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundaren symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187–189). [1610—1630].

Bonnefoi, abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317–378). Thèse de doctorat, Montpellier, 1901. [0450 1610 1630 7200].

Crotogino. Ueber Alkylammonium-Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (648–649). [5500 0380].

Henry, L[ouis]. Sur les amino-alcools. [Détermination de l'influence de -NH sur le caractère alcool]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (8–26). [1600 7200 1210].

Kuhara and Fukui. [Aromatic Amines, Action on Phthalyl Chloride]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (454–463). [1330].

Möhlau, Richard. Zur Charakteristik der Amidoazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (76–79). [1700].

Tingle, Alfred. The Synthesis of Amines by the use of Alkyl Salicylates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (144–155).

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertüärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (90–116). [7050—1310—1930—G-750].

1610 AMINO-PARAFFINS.

GENERAL.

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Nachtrag zu der Abhandlung "Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin." Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (157). [1310].

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Formation of secondary amines by reduction of alkylated *iso*-oximes]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (639–641) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17** 1901, (84) [Abstract].

Henry, L[ouis]. Sur l'alternance de la volatilité dans la série des diamines normales et primaires (H2N)CH2-(CH2)n-CH2(NH2). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (1–7). [7200].

Kaufler, Felix. Ueber eine Schmelzpunktsregelmässigkeit bei den aliphatischen Diaminen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (133). [7200 C1810].

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (311-317).

Titherley, Arthur Walsh. [Preparation of primary aliphatic amines by the action of potassium alkyl sulphates on sodamide.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (399) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (30) [Abstract].

MONAMINES.

AMINES CaH2n+3N

Amine CH5N Methylamine MeNH₂

Compounds. LiClNMeH₂; LiCl2NMeH₂ LiCl3NMeH₂

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Dimethylamine NMe₂H

Compound LiClNMe,H

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Trimethylamine. Compound. LiCINMe2

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317-378). [0450 1600 1630 7200].

> Amine C2H2N Ethylamine NEtH₂

Ethylamine Compounds. LiClNEtH2; LiCl2NEtH2; LiCl3NEtH2

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Diethylamine Compound. LiCINEt₂H

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Triethylamine Compound. LiClNEt₃

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Amine C3H9N Propylamine C₃H₇NH₂

Compounds. LiCINPrHo; LiCl2NPrHo; LiCl3NPrH₂

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Isopropylamine.

 $\begin{array}{c} \operatorname{LiClNH_2C_3H_7}; \ \operatorname{LiCl2NH_2C_3H_7}; \\ \operatorname{LiCl3NH_2C_3H_7} \end{array}$

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317-378). [0450 1600 1630 7200].

Amines $C_4H_{11}N$

n-Butylamine Compound.

LiCLNH₂C₄H₉; LiCl2NH₂C₄H₉; LiCl3NH₂C₄H₉

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Isobutylamine Compounds.

LiClNH₂C₄H₉; LiCl2NH₂C₄H₉; LiCl3NH₂C₄H₉

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

sec-Butylamine [dextro-rotatory, from sec-butyl-thio-urea (from Cochlearia officinalis.)]

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (283–294). [7300 1310].

Amine C5H13N

Amylamine Compounds.

 $\begin{array}{c} \text{LiClNH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}\,; \quad \text{LiCl2NH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}\,; \\ \text{LiCl3NH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}\,; \\ \text{Bonnefoi, l'abbé J. } \quad \text{Ann. chim. phys.,} \\ \text{Paris, (sér. 7), } \textbf{23, 1901, (317-378).} \\ [0450 \quad 1600 \quad 1630 \quad 7200]. \end{array}$

Amine C₆H₁₅N

 $\begin{array}{ll} \textbf{Hexylamine} & \texttt{Compounds.} \\ \texttt{LiClNH}_2\texttt{C}_6\texttt{H}_{13} \; ; \; \; \texttt{LiCl2NH}_2\texttt{C}_6\texttt{H}_{13} \; ; \\ \texttt{LiCl3NH}_2\texttt{C}_6\texttt{H}_{13} \end{array}$

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Amine CoHonN

Ennylamine. A cetyl derivative

(Ennyl-acetamide. Acetnonylamine.)
Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (1–19). [1310 1510 1530 6500 M 3120 O 9190].

Hydroxylamine derivatives.

Wedekind, Edgar. Ueber Stickstoffmodelle zur Demonstration der Stereoisomerie der Oxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (117–120). [0920].

β-Di-ethyl-hydroxylamine

C₄H₁₁ON i.e. NEt₂OH [and its salts]. **Bewad,** Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (94-110). [1110].

β-Di-propyl-hydroxylamine

(C₃H₇₎₂NOH [and its salts]. **Bewad**, Iwan. J. prakt. ('hem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (94-110).

AMINO-ALCOHOLS C_nH_{2n+3}ON

A mino-alcohols C_2H_7ON Oxyethylamine $HO.CH_2.CH_2.NH_2$

Oxyethylnitramine HO.C₂H₄.NH.NO₂ and the derivative

HO. C₂H₄. N(NO₂). CO. NH₂
Franchimont, A[ntoine] P[aul]
N[icolas]. [On the nitramino-ethanol (oxethylnitramine) and the nitro-ureo-ethanol (oxethylnitro-urea)]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (88–91) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (99–102) (Dutch).

Phenoxy-ethylamine

C₈H₁₁ON *i.e.* NH₂·CH₂·CH₂·OPh **Marckwald**, W[illy], und Chain, M. Uber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1157–1159). [1940 3010 1330 Q 9130].

Amino-alcohols C3H9NO

Methyl-oxyethyl-amine

NHMe . CH2 . CH2OH (Methylethanolamine),

Picrate.

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Oxy-isopropyl-amine CMe(OH). CH₂. NH₂

Henry, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (10-15).

Peeters, Edgar. Sur l'isopropanolamine H₃C. CH(OH). CH₂. NH₂. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (259–265).

Oxytrimethylamine HOCH₂NMe₂

Derivatives:-

Dimethylaminodimethylether methylo-chloride CH3.O.CH2.NMe2(1

[Salts. Also the corresponding methylobromide].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1210—1930].

Tetramethyl-diamino-dimethyl ether

Dimethylo-chloride. O(CH₂. NMe₃Cl)₂ [Salts].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901 (157–195). [1210 1930].

Tetramethyldiamino-dimethoxydimethyl ether Dimethylo-chloride.

 $O(CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot NMe_3Cl)_2$ [Salts].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1210 1930].

Amino-alcohols $C_4H_{11}ON$

Oxyethyl-ethyl-amine NHEt. CH₂. CH₂OH

(Ethyl ethanolamine). Picrate.

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104–137). Oxy-n-butylamine

CH,(OH). CH. . CH, . CH, NH,

Henry, L[ouis]. [Sur la préparation et les propriétés de la butanol-amine et de l'isopropanol-amine]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (10 - 15). [1600 7200 1210].

Amino-alcohols C₅H₁₃ON Oxyethylpropylamine

NHPr.CH.CH.OH

Matthes, Hermann. Beiträge zur Erste Kenntniss der Alkoholbasen. Mittheilung. Liebigs Ann. Chem.. Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Oxyethylisopropylamine

CHMe NH. CH., CH., OH (Isopropylethanolamine).

Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C₆H₁₅ON

Oxyethylbutylamine

C4H4NH.CH1.CH2OH (Butylethanolamine)

Also Oxyethyl-isobutylamine. Matthes, Hermann. Beiträge zur

Kenntniss der Alkoholbasen. Mittheilung.] Liebigs Ann. Erste Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Triethyloxamine.

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. The Supposed Existence of Two Isomeric Triethyloxamines. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (641-643) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85) [Abstract].

Amino-alcohols C₇H₁₇ON 0xyethylisoamylamine C5H11NH.CH5.CH5OH

Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Amino-alcohols C₈H₁₉ON Oxyethylhexylamine

 $C_8H_{13}NH \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$ (Hexylethanolamine).

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. Erste Mittheilung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Ethanoldipropylamine

Pr.N. CH2. CH2. OH (Oxyethyldipropylamine).

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Leipzig, 316, 1901, (311-317).

Amino-alcohols C9H21ON Oxyethylheptylamine

C7H15NH. CH2. CH2OH Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. Erste Liebigs Ann. Chem., Mittheilung.] Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C₁₀H₂₃ON Ethanoldiisobutylamine

(C4H9)-X.CH2.CH2.OH (Oxyethyldiisobutylamine).

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (311–317).

Amino-alcohols C₁₂H₂₇ON Ethanoldiisoamvlamine

C12H27ON i.e. $(C_5H_{11})_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$

(Oxyethyldiisoamylamine). Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (311–317).

AMINO-DIOLS CaH2n+3O2N

Amino-alcohols C₅H₁₃O₂N Methyldioxydiethylamine

 $NMe(CH_2 . CH_2 . OH)_2$ (Methyldiethanediolamine). Picrate. Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C₆H₁₅O₂N Dioxytriethylamine

NEt(CH2. CH2OH)2

(Ethyldiethanediolamine). Picrate. Liebigs Ann. Matthes, Hermann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Amino-alcohols $C_7H_{17}O_2N$ Dioxydiethyl-propylamine

PrN(CH2. CH2OH)2 and

Dioxydiethyl-isopropylamine

CHMe, N(CH, CH,OH), Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Amino-alcohols C₈H₁₉O₂N Di-oxy-di-ethyl-butylamine

C₈H₁₉O₂N i.e. C₄H₉N(CH₂.CH₂.OH)₂ (Butyl-dicthanediolamine).

Also Di-oxy-di-ethyl-isobutylamine. Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, (104-137).

$\begin{array}{lll} \textbf{Amino-Alcohols} & C_9H_{21}O_2N \\ \textbf{Di-oxy-di-ethyl-isoamylamine} \\ & C_5H_{11}N(CH_2,CH_2OH)_2 \end{array}$

Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104-137).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Amino-Alcohols} & C_{10}H_{23}O_2N \\ \textbf{Dioxydiethylhexylamine} \end{array}$

C₆H₁₅N(CH₂.CH₂OH)₂ Hexyl-diethanediolamine. **Matthes**, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104-137).

$\begin{array}{ccc} \textbf{A}\,\textbf{m}\,\textbf{i}\,\textbf{n}\,\textbf{o}\,\textbf{-}\,\textbf{a}\,\textbf{l}\,\textbf{c}\,\textbf{o}\,\textbf{h}\,\textbf{o}\,\textbf{l}\,\textbf{s} & C_{11}H_{25}O_2N \\ \textbf{Dioxydiethylheptylamine} \end{array}$

 $C_7H_{15}N(CH_2,CH_2,OH)_2$ **Matthes,** Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, (104–137).

AMINO-PENTOLS.

Amino-hexanepentol

CH₂(NH₂).[CH(OH)]₄.CH₂OH **Maquenne**, L., et Roux, E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (980–983). [1810].

DIAMINES.

DIAMINES C_nH_2n+4N2

Diamines C6H16N2

Diamino-isohexane

NH₂. CMe₂. CH₂. CHMeNH₂ **Harries**, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120–1140– 1640].

HYDRAZINE DERIVATIVES.

 $\begin{array}{l} \textbf{Di-}n\textbf{-butyryl-hydrazine} \\ C_4H_7O:NH:NH:C_4H_7O \end{array}$

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundaren symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (187–189). [1600—1630].

8-Dibutyryl-hydrazine.

[Physical properties].

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (681–682). [1310 1330 16301.

Di-12-hexoyl-hydrazine

C_eH₁₁O. NH. NH. C_eH₁₁O **Autenrieth,** W[ilhelm], und Spiess, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187-189).

Di-isovaleryl-hydrazine

('5H90.NH.NH.('5H90) **Autenrieth,** W[ilhelm], und Spiess, P.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187-189).

1630 AMINO-DERIVATIVES OF BENZENOID HYDROCARBONS.

GENERAL.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Ueber die Morphotropie der Antimonyltartrate des Anilins [der Toluidinen und Xylidinen]. (Holländisch). Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (372-373). [G 530].

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische ο-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320—1330—1930—1910].

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schweftigen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [1400].

der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58-89), [7000 7050].

Emilewicz, T. Sur les phénylimines des oxyacétophénones (Polish). Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1530].

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (138–143).

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1330–1230–5020–1930].

Gordan, Paul, and Limpach, Leonhard. Some relations between [melting points] and Constitution in Benzenoid Amines. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1080-1085) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (154-155) [Abstract]. [7200].

Grimaux, E. Préparation des métaaminophénols alkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (217–218). [1230].

Haeussermann, C[arl]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (38–40).

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430—1920—1940].

Jones, H[umphrey] O[wen]. Note on the displacemement of benzyl by methyl and in substituted nitrogen compounds. [Action of methyl and other alkyl iodides on benzylaniline, dibenzylaniline, phenylmethyldibenzylanmonium iodide and phenyldimethylbenzylanmonium iodide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (205).

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. (6es., **34**, 1901, (682–696). [1130 7000 7250 7300 C4040].

Lapworth, A[rthur]. Note on isomeric change and meta-substitution in benzenoid amines. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2-4). [7050].

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanes sigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1-29). [1310 5020 1330].

Nottebohm, Eduard. Ueber die Einwirkung von unterbromigsaurem Natron auf primäre Amine. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M.

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1640 1930].

Pawlewski, Br[onisław]. Oxydation des amines aromatiques (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (46– 47). [5500]. Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (219–222, 243–245, 261–262, 279–281). [7050 1720 1930].

Sachs, Franz. Ueber die Darstellung von Anilen der Säurecyanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1330].

und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (118–123). [1120 1330].

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1930].

Simonis, H. [Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester (I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1320–1620].

Sudborough, John J. Acetylation of [aniline, o- and p-toluidine, ψ-cumidine, α- and β-naphthylamine and 2:6-dibromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (533-541) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract].

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Condensation de l'éther cétipique avec les orthodiamines (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1930].

Tombeck, Daniel. Recherches sur des composés que forment les sels de cuivre des bases organiques et des bases de la série pyridique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). [1930].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [1330 3010].

MONO-AMINES.

AMINES CnH2n-5N

Amines C6H7N Aniline C₆H₅NH₂

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268-1274). [5010 1530].

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Replacement of Bromine by Chlorine in Anilines. [Reaction of acetylchloroamino-2: 4-dichlorobenzene with s-tribromoaniline, 2-chloro-4: 6-dibromoaniline, 4-chloro-2:6-dibromoaniline, 2:4dichloro-6-bromoaniline and chloro-4-bromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (822-827) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (125) [Abstract].

Jaubert, George F. Nouvelle synthèse de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (841-842).

Compounds with BiCl3 SbCl3 and SbI_2

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (804-805). [1930].

Compounds

LiClNH₂Ph; and LiCl2NH₂Ph Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317-378). [0450 1600 1610 7200].

Compounds with acetate, formate, and oxalate of copper.

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22,** 1901, (113–144). [1930].

Aniline Phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (219-222). [7050 19301.

Aniline salt of dibenzylmethane phosphinic acid.

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (1291–1300). [1130 2000].

Acetyl derivative PhNHAc Acetanilide.

Lander, G. Druce. [Action of methyl iodide and dry silver oxide on acetanilide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (691-693) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

Benzoyl derivative PhNHBz Benzanilide.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on benzanilidel. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (698) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

Oxalyl derivative C2O2(NHPh)2 Oxanilide.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on ethyl oxanilate and on oxanilide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (699–700) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

Chloro-anilines.

o-Chloro-aniline.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Preparation of o-Chloroaniline. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (469-470) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17.** 1901, (39) [Abstract].

o-, m-, and p-chloro-aniline phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050 1720 1930].

Phenyl-chloramine derivatives. C₆H₅NClAe C₆H₅NClBz C₆H₃Cl₂NClAe

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Preparation of Acetyl- [and Benzoyl-]-chloramino-benzene and . . [Acetylchloramino-2:4-dichlorobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (274–

Dichlorophenyl chloramine Acetyl derivative.

 $C_6H_3Cl_2$. NClAe

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Action of Acetylchloroamino- and Acetylbromoamino - [2:4-dichloro-] - benzene on Amines . . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (461-467) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (38-39) [Abstract].

Bromoanilines.

o-, and p-Bromo-aniline phosphates and Tribromo-aniline phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050 1230 1720 1930].

2, 6-Dibromoaniline. Acetyl

derivative.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [2:6-Dibromoacetanilide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (820) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chlorobromoanilines.

Hurtley, William Holdsworth. [Chlorodibromo- and dichlorobromo-anilines and their acetyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1293–1305) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (191-192) [Abstract]. [1130]. Chlorophenyl bromamine and Bromophenyl chloramine. Acetyl derivatives.

C.H.ONClBr Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylbromoamino-4-chlorobenzene, and acetylchloroamino - 4 - bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (820-821) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124) [Abstract].

> Dichlorobromoanilines C, H4NCl2Br

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [2:6-Dichloro-4-bromoaniline and 2:4dichloro-6-bromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (819) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Dichlorobromoanilines C₆H₂Cl₂Br(NH₂)

[3:6:4:1], [2:3:4:1], [2:4:5:1], [2:4:3:1], and [5:3:2:1]. Hurtley, William Holdsworth. Lon-

don, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293-1305). [1630].

Dichloro-bromo-aniline and isomeric bromamines and chloramines. Acetyl derivatives.

C.H.ONCl Br

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [2:6-Dichloro-4-bromoacetanilide, 2:4dichloro-6-bromoacetanilide, acetylbromoamino - 2: 4 - dichlorobenzene, acetylchloroamino - 4 - chloro - 2 - bromobenzene and acetylchloroamino-2-chloro-4-bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (819-821) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Dichloro-bromo-phenyl chloramines. Acetyl derivatives. C.H.ONCLBr

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-2:6-dichloro-4-bromobenzene, and acetylchloroamino-2:4dichloro-6-bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (819-820) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chloro-dibromo-anilines C6H2ClBr2(NH2)

[3:4:6:1], [3:2:4:1], [2:4:5:1], and [2:3:4:1].

Hurtley, William Holdsworth. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293-1305). [1130].

Chloro-dibromo-anilines. C₆H₄NClBr₂

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [4-Chloro-2:6-dibromoaniline and 2chloro-4: 6-dibromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817-818) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chlorodibromoanilines. Acetyl derivatives and their isomerides. C.H.ONCIBr.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [4-Chloro - 2:6 - dibromoacetanilide, 2chloro-4:6-dibromoacetanilide, acetylbromoamino-2-chloro-4-bromobenzene, acetylchloroamino-2: 4-dibromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817-822) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124–125) [Abstract].

[Acetylchloroamino-2:6-dibromobenzene and acetylbromoamino-4-chloro-2-bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817-818) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124) [Abstract].

Chloro-dibromo-phenyl-chloramines.

C2H5ON(12Br2 Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-4-chloro-2: 6-dibromobenzene and acetylchloroamino-2chloro-4:6-dibromobenzene]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (817-818) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124) [Abstract].

Tribromophenyl chloramine.
Acetyl derivative.

 $C_8H_5ONClBr_3$

Chattaway, F. D., and Orton, K. J.P. [Acetylchloroamino-2:4:6-tribromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (822) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (125) [Abstract].

Iodo-aniline.

p-Iodo-aniline phosphate.
Raikow, P. N., und Schtarbanow, P.
ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243-245).
[7050 1230 1720 1930].

Nitro-anilines.

Richard, Marius. Réserve gros bleu d'alizarine sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (97-99). [5020].

Réserves solides sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (99–100). [5020].

Methyl-aniline.

Scholl, R[oland], und Nörr, W. Berichtigung [betr. Methylcyananilid). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1345). [1330].

5-Chloro-2-nitro-methylaniline. C₇H₆O₂N₂ i.e. C₆H₃Cl(NO₂). NHMe **Kehrmann**, F., und Müller, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095– 1101). [5020—1930].

Dimethylaniline PhNMe₂

Bis-dimethylaniline (PhNMe₂)₂ **Bamberger**, Eugen, und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

Dimethylaniline oxide PhNMe₂O. **Bamberger**, Eugen, und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D.

chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

Tetramethyldiaminodiphenyl oxide

Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

Oxy-ethyl-aniline CH₃. CH(OH)NHPh Derivative:

Trichlorophenylaminocthyl mercaptan Acetyl derivative $C_{10}H_{10}ONSCl_3$ i.e. CCl_3 . CH(NAcPh). SH

Eibner, A[lex]. Ueber ein halogensubstituirtes Aminomercaptan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (657–660). [1230].

Methylene-aniline.

Methylene-aniline sulphite $C_{14}H_{16}O_3N_2S$ i.e. $(CH_2:NPh)_2H_2SO_3$ and Methylene-aniline sodium sulphite

C₇H₈O₃NSNa *i.e.* CH₂: NPh, NaHSO₃ **Eibner**, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89–143). [1400].

Ethylidene-aniline.

Ethylidene-aniline bisulphite C₂H₁₁O₃NS i.e. CHMe: NPh, H₂SO₃.

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwestigen Säure umd der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [1400].

Trichloroethylidene - aniline bisulphite C₈H₈O₃NCl₃S *i.e.* CCl₃. CH: NPh, H₂SO₃

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89–143). [1400].

Diphenylamine Ph₂NH

Bromo-dinitro-diphenylamine. NHPh. $C_6H_2Br(NO_2)_2$ [3:1:4:6]. Jackson, C. L., and Cohoe, W. P.

Jackson, C. L., and Cohoe, W. P. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (1-9). [1130 1330].

Benzylidene-aniline $C_6H_5 \cdot CH : NPh$

 $\begin{array}{c} \textit{Benzylidene-p-chloro-aniline} \\ C_{13}H_{10}NC1 \; \textit{i.e.} \; CHPh: NC_6H_4C1 \\ \text{and} \; \textit{Benzylidene-p-bromo-aniline} \\ CHPh: NC_6H_4Br \end{array}$

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto-Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430—1920—1940].

m-Nitrobenzylidenc-aniline. Bisulphite $C_{13}H_{12}O_5N_2S$ i.e. $NO_2 \cdot C_5H_4 \cdot CH : NPh, H_2SO_3$

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89–143). [1400–0660].

o-Oxybenzylidene-aniline, C₁₃H₁₁ON i.e. HO . C₆H₄ . CH : NPh

Hantzsch, A[rthur], and Schwab, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430–1920–1940].

Bisulphite, C₁₃H₁₃O₄NS *i.e.* HO . C₆H₄ . CH : NPh, H₂SO₃

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89–143). [1400–0660].

Polymeride C26H22O2N2 i.e. $C_6H_4(OH)$. CH(NHPh). C(NPh). C_6H_4OH Schwab, Otto. Ueber die Condensation des Orthooxybenzylidenanilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (839-840).

Trimethylbenzylidene-aniline. C₁₆H₁₅N i.e. C₆H₂Me₃. CH: NPh and Trimethylbenzylidene-p-chloroaniline.

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839), [1430 1920 1940].

Amines C7H9N Toluidine C7H7NH,

Dixon, Augustus Edward. Interaction of . . . [phenylurethane and o- and ptoluidine and α -naphthylamine, and of p-tolylurethane and aniline]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (102–108).

Lander, G. Druce. [Action of methyl iodide and ethyl iodide on aceto- o- and p-toluidide in presence of dry silver oxide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (693-697) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

o-, m- and p- Toluidine Phos-

plates.
Raikow, P. N., und Schtarbanow, P.
ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243-245). [7050 1230 1720 1930].

o- Toluidine [1:2] $C_6H_4Me.NH_2$ p-Methoxybenzyl-o-toluidine. C₂H₂NH. CH₂. C₆H₄OMe (p-anisyl-o-toluidine).

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138-143).

> p-Ethoxybenzyl-o-toluidine C7H7NH.CH2.C6H4OEt · (p-Phenetyl-o-toluidine).

Fritsch, Paul. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (138–143).

p-Toluidine [1:4] $C_6H_4Me.NH_2$

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1274–1284). [5010 1530].

Dimethyl-p-toluidine.

o-Nitro-dimethyl-p-toluidine. Methylobromide $C_{10}H_{15}O_2N_2Br$ Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129-1138). **F1640** 1930 13401.

Phenyl-p-tolyl-amine.

5, 2, 1-Chloro-nitro-phenyl-p-tolyl-amine C₆H₃Cl(NO₂).NH.C₇H₇

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102–1108). [5020 1930].

Benzylidene-p-toluidine

C14H13N i.e. CHPh: N. C2H2 and its methylo-iodide and ethylo-iodide.

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822-839). [1430 1920 1940].

Diphenyl-toluidine.

Haeussermann, C[arl]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (38–40).

Benzylamine C₆H₅. CH₂. NH₂

Phosphate. Raikow, P. N., und Schtarbanow, P.

ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261-262). [7050 1230 1720 1930].

Benzyl-aniline C₇H₇NPhH

p-Methoxybenzylaniline PhNH . CH₂ . C₆H₄OMe (p-Anisyl-aniline).

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138-143).

> p-Ethoxybenzyl-aniline NHPh. CHo. CoH4OEt (p-Phenetyl-aniline).

Fritsch, Paul. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138–143).

Phenyl-benzyl-methyl-amine

Methylo-d-cam- C_7H_7NPhMe . phorsulphonate.

Jones, H[umphrey] O[wen]. Phenyldimethylbenzylammonium iodide and d-camphorsulphonate. Phenylmethyldibenzylammonium iodide, chloride, and Cambridge, d-camphorsulphonate]. Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (111-114).

Phenyl-benzyl-allyl-amine

C2H2NPh.C3H5

Phenyl - benzyl - methyl-allyl - ammonium salts.

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William . . . d- and l-α-Benzylphenylallylmethylammonium . . . [camphorsulphonates, iodides, bromides and mercuri-iodides; also the nitrate and platinichloride of the d-base]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (828–841) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (120–121) [Abstract]. [7300].

Dibenzylamine NH(CH₂Ph)₂

Nitrite and nitrosamine.

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (552–559). [1720].

Tribenzylamine.

Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261–262). [7050—1720—1930]

$\begin{array}{ccc} \textbf{A} \, \textbf{m} \, \textbf{i} \, \textbf{n} \, \textbf{e} \, \textbf{s} & C_8 H_{11} N \\ \textbf{Xylidine} & C_6 H_3 Me_2 \, . \, NH_2 \\ & \textit{m-Xylidine.} \end{array}$

 $C_6H_3Me_2(NH_2)$ [6:2:1].

Bamberger, Eugfen], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292–311). [1130–1230]

m- and p- Xylidine. Phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243–245). [7050–1720–1930].

Dibromoxylidine $C_6HBr_2Me_2NH_2$ [5:3:4:2:1] Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050—1230—1720—1930].

Ethyl-xylidine $C_6H_3Me_2$. NHEt 2-Nitroso-(1, 3, 5)-ethyl-xylidine $C_{10}H_{14}ON_2$

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949). [5020—1930—1940— 12301.

$\begin{array}{ccc} \textbf{A mines} & C_9H_{13}N \\ \psi \textbf{- Cumidine} & C_6H_2Me_3NH_2 \\ & Phosphate. \end{array}$

Raikow, P. N., and Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243~245), [7050—1230—1720—1930].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Amines} & C_{10}H_{15}N \\ \textbf{Trimethylbenzylamine} \\ & C_6H_2Me_3, CH_2, NH_2 \end{array}$

Di- 2:4:5- trimethyldibenzylamine $C_{20}H_{27}N$ *i.e.* NH(CH₂. $C_6H_2Me_3$)₂

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1720].

AMINES C_nH_{2n-11}N

Amines $C_{10}H_9N$

Naphthylamine C₁₀H₇NH₂

Lander, G. Druce. [Action of ethyl icdide and dry silver oxide on aceto-α-and -β- naphthalide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (697–698) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

Sudborough, John J. Additive Compounds of α- and β- Naphthylamine with [trinitrobenzene, ethyl trinitrobenzoate, picramide, and of the former with methyl and ethyl picrates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (522-523) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (44) [Abstract].

Compounds of a- Naphthylamine with BiCl₃ and Bil₃

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416–420). [0190 1640].

Di- β - naphthylamine $(C_{10}H_7)_2NH$ Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (279-281). [7050 1720 1930].

AMINES CnHon 13N

Amines C13H13N Diphenyl-carbinylamine Ph₂CH. NH₂

(Benzhudrylamine).

Benzovl derivative

CooH to Nie. PhoCH . NHBz and Acetyl derivative PhoCH. NHAc

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339). [1930 1430 1720].

— und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (257 292). [7050 1130 1720].

Di-p-tolyl-di-sulphonyl-hydroxylamine

(C2H2.SO2),NOH Meyer, Ernst von. J. prakt. chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167-183). [1330 1530 5020].

HYDROXYLAMINES CnH2n-5ON

Hydroxylamines C₆H₇ON Phenylhydroxylamine C₆H₅NH₂O

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf β-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (241-253). [1330].

> Nitrosophenylhydroxylamine C_fH_5 . N(OH). NO

Bamberger, Eug. Ueber den Mechanismus der Umlagerung von Arvlhydroxylaminen in Amidophenole. (II.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (61-68).

Dinitrophenyl-hydroxylamine.

 $C_6H_3(NO_2)_2$. NH_2O Cohen, J. B., and Dakin, H. D. [Dinitrophenylhydroxylamine and the action of hydrochloric acid on it]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1130].

Trinitrophenyl-hydroxylamine C6H4N4O7 i.e. C6H2(NO2)3NH.OH

R[udolf], und Nietzki. Dietschy, Tetranitrobenzol, Richard. Ueber Dinitrosodinitrobenzol und Trinitro-Berlin, Ber. D. phenylhydroxylamin. chem. Ges., **34**, 1901, (55–60). [1130 12307.

Tolyl-hydroxylamine. C7H7NH2O

o-Telyl-hydroxylamine Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050 1130 1720].

> Dinitrotolyl-hydroxylamine C2H5(NO3)3NH3O

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. [Dinitrotolylhydroxylamine and action of hydrochloric acid on it]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1130].

o-, m-, and p- **Xylyl-hydroxylamines** $({}^{\circ}_{8}H_{11}ON \ i.e. \ ({}^{\circ}_{6}H_{3}Me_{2}NH_{2}O$

[1:2:3]; [1:2:4]; [1:3:2]; [1:3:4]; [1:4:2].

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arvlhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050 1130 1720].

(6, 2, 1)-Xylyl-hydroxylamine $C_{8}H_{11}ON$ i.e. $C_{6}H_{3}Me_{2}$. NHOH [6:2:1].

Bamberger, Eugfen , und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292-311). [1130 1230].

DIAMINES.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. [Dicarbanilido-diphenyl-, -di-o-, -m- and -p-tolyl-dixylyl-, and di-\u03c4-cumyl-ethylene-Monocarbanilido-a-naphthyldiamine. ethylenediamine]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (258–261).

DIAMINES C'nH2n-4O2

Diamines C6H8N2 Phenylene-diamines C₆H₄(NH₂)₂

Diacetyl derivatives

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. Ρ. Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160-167.)

Chlorophenylene diamines [See also the separate phenylenediamines]. Di-chloro-di-amino-benzene.

Diacetyl derivative C₆H₄(N(lAc)₂

(phenylene-dichloro-diamine, diacetyl derivative).

o-, m-, and p- compounds.
Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P.
Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate
der Diacetylphenylendiamine. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–
167).

o-Phenylene-diamine

[1:2] $C_6H_4(NH_2)_2$ Dibromo-o-phenylene-diamine $C_6H_4(NBrH)_2$

(Dibromo-diamino-benzene or o-Phenylenc-dibromo-diamine).

Diacetyl derivative C₆H₄(XBrAc)₂

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–167).

m-Phenylene-diamine [1:3] $C_6H_4(NH_2)_2$

Phosphate
Raikow, P. N., und Schtarbanow, P.
ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261-262).
[7050 1720 1930].

Tetra-chloro-m-phenylene-diamine C₆H₂Cl₂(XCIH)₂ (Tetra-chloro-diamino-benzene or Di-chloro-m-phenylene-dichlorodiamine),

oro-m-phenylene-dichlorodiamine
Diacetyl derivative

[6:4:3:1] C₆H₂Cl₂(NClAc)₂
Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P.
Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate
der Diacetylphenylendiamine. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160–167).

Tribromo-m-phenylene-diamine $C_6H_2Br_2(NH_2)(NBrH)$ (Tribromo-diamino-benzene or Dibromo-m-phenylene-bromodiamine).

 $\begin{array}{c} {\rm Diacetyl\ derivative}\\ {\rm C_6H_2Br_2(NBrAc)(NHAc)} \quad [6:4:1:3].\\ {\rm \textbf{Chattaway}, F.\ D.,\ und\ Orton,\ K.\ J.\ P.}\\ {\rm Berlin,\ Ber.\ D.\ chem.\ Ges.,\ \textbf{34,}\ 1901,}\\ {\rm (160-167).} \end{array}$

Tetra-bromo-m-phenylene-diamine ('_EH₂Br₂(NBrH)₂

(Tetra-bromo-diamino-benzene or Dibromo-m-phenylene-dibromodiamine).

Diacetyl derivative

 $\begin{array}{c} C_{6} \dot{H_{2}} Br_{2} (NBrAc)_{2} \\ \textbf{Chattaway}, \ F. \ D., \ und \ Orton, \ K. \ J. \\ P. \ Berlin, \ Ber. \ D. \ chem. \ Ges., \textbf{34,} \ 1901, \\ \textbf{(160-167)}. \end{array}$

(D-1881)

Dichlorodibromo-m-phenylene-diamine C₆H₂Br₂(NClH)₂

(Dichlorodibromo - diamino - benzene or Dibromo-m-phenylene-dichloro-amine).

Diacetyl derivative C₆H₂Br₂(NClAc)₂

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160-167).

p-Phenylene-diamine

Bandrowski, E[rnest]. L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine (Polish). Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1130 5500].

Tetra-chloro-p-phenylene-diamine C₆H₂Cl₂(NClH)₂ (Tetra-chloro-diamino-benzene or

(Tetra-ch¹oro-diamino-benzene or Dichloro-p-phenylene-dichlorodiamine).

Diacetyl derivative $C_6H_2Cl_2(NClAc)_2$ [6:3:4:1].

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–167).

Bromo-p-phenylene-diamine C:H4(NH₂)(NBrH) (Bromo-diamino-benzene or p-Phenylenebromodiamine).

Diacetyl derivative ('*H4(NHAe)(NBrAe)

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160–167).

Methyl-phenylene-diamine ('7H₁₀N₂ i.e. ('6H₄(NH₂)(NHMe)

Chloro-o-phenylene-methyl-diamine C₈H₃Cl(NH₂)(NHMe) [5:2:1].

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020 1930].

s-I)i-methyl-o-phenylene-diamine $C_8H_{12}N_2$ i.e. $C_6H_4(NIIMe)_2$

Fischer, Otto. Ueher Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1930].

Phenyl-phenylene-diamine

 $C_{12}H_{12}N_2$ i.e. $C_6H_4(NH_2)NHPh$

 $\begin{array}{c} \textit{Phenyl-chlorophenylene-diamine} \\ \text{C_6H}_3\text{$C1$}(\text{NH}_2)$. NHPh \end{array}$

3, 6, 1-Chloro-amino-diphenyl-aminc. **Kehrmann**, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085– 1095). [5020 1930].

R 2

 $\begin{array}{lll} 5\text{-}Chloro\text{-}2\text{-}nitro\text{-}acetyl\text{-}4'\text{-}amino-\\ diphenyl\text{-}amine & C_{14}H_{12}O_{3}N_{3}Cl & i.e.\\ & C_{6}H_{3}Cl(NO_{2}) \times NH \times C_{6}H_{4} \times NHAc \end{array}$

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102-1108). [5020-1930].

Tetraphenylphenylene-diamines $C_{20}H_{24}N_2$ i.e. $C_8H_4(NPll_2)_2$

Haeussermann, ([arl]]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (38-40).

Tolyl-phenylene-diamine

C₁₃H₁₄N₂ i.e. C₆H₄(NH₂)(NHC₇H₇)

5-Chloro-o-phenylene-p-tolyl-diamine $C_6H_3(l(NH_2),NHC_7H_7)$

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020–1930].

Diamines $C_7H_{10}N_2$

[For an isomeride v. Methyl-phenylene diamine, supra.]

Tolylene-diamine $C_6H_3Me(NH_2)_2$

Chloro-tolylene-m-diamine C₆H₃ClMe(XH₂)₂

Morgan, G. T. [Diformyl- and benzoyl-5-chloro-2:4-tolylenediamine]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (237). [1720 1740 5020].

Dimethyl-tolylene-diamine

C₅H₁₄N₂ i.e. C₆H₃Me(NMe₂)(NH₂) Nitro-dimethyl-tolylene-o-diamine

A cetyl derivative $C_{11}H_{15}O_3N_3$ i.e. [1:2:4:5] Me. $C_{6}H_{2}(NO_{2})(NMe_{2})$. NHAc

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1640–1930–1340].

Dimethyl-tolylene-o-diamine.

Methyloiodide of the acetyl derivative

 $(C_{12}H_{19}ON_2I-i.e.$ [1:3:4] $C_6H_5Me(NHAc)$. NMe₅I

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129–1138). [1630–1640– 1340].

Dimethyl-tolylene-m-diamine

Acctyl derivative of the Ethylobromide

 $C_{13}H_{24}ON_2Br$ i.e. [1:2:4] $C_6H_3Me(NHAe)$. NMe_2EtBr

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1630–1640–1340].

Diamines $C_8H_{12}N_2$.

[For an isomeride v. Dimethyl-phenylene-diamine, supra].

Xylylene-diamine $C_6H_2Me_2(NH_2)_2$.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Ueber Nitrirung der Mesitylensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (27-33). [1330].

Morgan, G. T. [Diformyl, diacetyl and dibenzoyl derivatives of 4:6-diamino-1:3-xylene, and of 2:4-diamino-1:3-xylene]. London, Proc. Chem. Soc. 17, 1901, (237). [1720 1740 5020].

DIAMINES CuH2u-12N2

$\begin{array}{ccc} \textbf{Diamines} & C_{12}H_{12}N_2 \end{array}$

Benzidine.

NH₂. C_eH₄. C_bH₄. NH₂ Diamido-diphenyl.

[For an isomeride v. Phenyl-phenylene-diamine, supra].

Löb, Walther. Ueber die elektrolytische Darstellung des Benzidins. (Zweite Mittheilung.) Zs. Elektroch Halle, 7, 1901, (597–603).

Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (279–281). [7050—1720—1930].

Diamines $C_{13}H_{14}N_2$

[For an isomeride v. Tolyl-phenylene-diamine, supra].

Diamino-diphenyl-methane $(H_2(C_6H_4NH_2)_2)$

 $\label{eq:termino-diphenyl-methane} Tetramethyl-diamino-diphenyl-methane \\ ('_{17}H_{22}N_2 ~i.e.~CH_2(('_6H_4XMe_2)_2$

Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul, Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

Diamines $C_{14}H_{16}N_2$ Diphenyl-ethylidene-diamine

CH3. CH(NHPh)

Diphenyl-trichloroethylidene-diamine sulphite $C_{14}H_{15}O_3N_2Cl_3S$ *i.e.* CCl_3 . $CH(NHPh)_2H_2SO_3$

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89-143). [1400 0660].

Diamines $C_{15}H_{18}N_2$ Diphenyl-propylidene-diamine CHEt(NHPh).

Sulphite C₁₅H₂₀O₃N₂S i.e. ('HEt(NHPh)₂H₂SO)

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143). [1400 0660].

Diamine ('15H20N2 Diphenyl-isobutylidene-diamine C_3H_7 . $CH(NHPh)_2$

Anhydrosulphite C₁₆H₂₀O₂N₂S i.e. C₃H₇, CH(NHPh)₂SO Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143).

Diamine $C_{17}H_{22}N_2$ Diphenyl-isopentylidene-diamine C4H6CH(NHPh)2.

isomeride v. Tetramethyldiamino-diphenylmethane, supra].

Anhydrosulphite C₁₇H₂₂O₂N₂S i.e. C₄H₉ . CH(NHPh)₂SO₂ Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143).

Diamines $C_{18}H_{24}N_2$ Trimethyl-benzylidene-diamine.

 $(C_6Me_3H_2.(CH)_2N_2$

Harding, Everhart Percy. The Reduction, in an Alkaline Solution, of 2, 4, 5-Trimethylbenzalazine and the Preparation of Some Derivatives of the Reduction Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (829-842).

$\textbf{Diamines}_{C_{20}H_{28}N_2}^{C_{18}H_{24}N_2}$ and

Senier, Alfred, and Goodwin, William. [Dixylyl- and di-ψ-cumyl-ethylenediamine, and their salts and nitro-derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (254-258).

Diamine C19H26N2 Diphenyl-heptylidene-diamine

C₆H₁₃. CH(NHPh)₂ Anhydrosulphite

C19H26O2N2S i.e. C6H13. CH(NHPh)2SO2

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89-143).

DIAMINES ChHan-14No

Diamines $C_{16}H_{18}N_2$

Diphenyl-diamino-butylene. NHPh. CHMe. CH: CH. NHPh

"Ethulidene-aniline."

Diacetyl derivative. Salts Nitrosamine and Brominated derivatives.

Eibner, Alexander. Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller, und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (58-89).

DIAMINES ChHon-16No

Diamine $C_{15}H_{14}N_2$

Phenyliminopropenyl-aniline NPh. C3H3. NHPh

Bromo-phenylimino-propenyl-aniline NPh: CH. CBr: CH. NHPh (a-Bromo-B-anilido-acrolein-anil).

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobrom-und Mucochlorsäure und deren Ester. [1. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1320–1630].

DIAMINES CaHerran No.

Diamine $C_{18}H_{16}N_2$ Diphenyl-benzylidene-diamine PhCH(NHPh)

Anhydrosulphite

C₁₉H₁₈O₂N₂S *i.e.* CHPh(NHPh)₂SO₂ **Eibner**, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89 143). [1400 0660].

Diphenyl-m-nitrobenzylidene-diamine Anhydrosulphite C19H17O4N3Si.e. $C_6H_4(NO_2)$, $CH(NHPh)_2SO_2$

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89–143).

1630 310

Benzylidene-bis-p-nitraniline

C₁₉H₁₆O₄N₄ i.e. CHPh(NH.C₆H₄.NO₂)₂

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto.

Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430—1920—1940].

HYDRAZINES

[Further entries relating to hydrazines will be found under the various aldehydic and ketonic compounds which yield hydrazones].

$\textbf{Hydrazine} \quad \mathrm{NH_2}\,.\,\mathrm{NH_2}$

Di-benzoyl-hydrazine NHBz.NHBz

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundaren symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187–189). [1600–1610].

Physical properties of dibenzoylhydrazine.

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (681–682). [1310–1330–1610].

HYDRAZINES $C_nH_{2n-4}N_2$

$\textbf{Hydrazines} \quad \mathrm{C_6H_8N_2}$

Phenyl hydrazine $C_6H_5NH.NH_2$

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539). [1540 1530 1930 1940].

Ueber die Einwirkung von Natriummethylat auf Phenylnitroformaldehydrazon und die Oxydation des Benzaldehydrazons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (523–532). [2000 1930].

Bongert. Action de la phénylhydrazine et de l'hydrazine sur les deux butyrylacétylacétates de méthyle isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (973–975). [1310—1930].

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Action of Acetylchloroamino [-2:4-dichloro-] benzene [and of nitrogen iodide, and iodine] . . . on Phenylhydrazine. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (467-469) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (39) [Abstract].

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604–606). [1330–1660].

Phenyl-hydrazine hydrate (N₂H₃Ph)₂H₂O

Freundler, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (859–862).

Toluene p-sulphinate C₇H₇.SO₂N₂H₄Ph

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167-183). [1330 1530 5020].

Butyryl derivative of phenyl hydrazine.

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1310–1930].

Butyryl, hexoyl, octoyl, and bromobenzoyl derivatives of Phenyl hydrazine.

Autenrieth, W[ilhelm]. Jeber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1300—1310].

Pyruvic acid nitrosophenyl hydrazide.

Pyruvic acid phenylhydrazone. Pyruvic acid, phenylhydrazone (and p-nitro-phenyl-hydrazone) of the nitroso-phenyl hydrazide

CH₃. C(N₂HPh). C(OH): N. NPhNO **Bamberger**, Eug., und Grob, Jac. Ueber das Acetylamidrazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (539–548).

 $\label{eq:continuous_continuous$

Bamberger, Eug., und Grob, Jac. Ueber das Acetylamidrazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (539–548).

$\begin{array}{cc} \textbf{H}\,\textbf{y}\,\textbf{d}\,\textbf{r}\,\textbf{a}\,\textbf{z}\,\textbf{i}\,\textbf{n}\,\textbf{e}\,\textbf{s} & C_7H_{10}N_2\\ \textbf{Tolyl-hydrazine} & C_7H_7NH\cdot NH_2\\ Nitrotolyl-hydrazine. \end{array}$

Pope, Frank Geo., and Hird, Jas. Morton. 3-Nitrotolyl-4-hydrazine [and its hydrochloride, and acetyl derivative; also the 3-nitrotolylhydrazones of pyruvic acid, salicylaldehyde, furfuraldehyde and benzaldehyde; 3-nitrotolyl-semicar-

bazide, -phenylthiosemicarbazide and -allylthiosemicarbazide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1141–1144) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (186) [Abstract].

Benzyl-hydrazine $C_6H_5CH_2NH.NH_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901. (552–559). [1720].

o-Chloro-benzyl-hydrazine $C_7H_9N_2(1)$ i.e. C_6H_4C1 , CH_2 , NH, NH_2 [and its nitroso-derivative].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzylhydrazinen, R. CH₂. NH. NH. CH₂. R. zu Hydrazonen, R. CH: N. NH. CH₂. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1430–1720].

HYDRAZINES C_nH_{2n-6}N₂

 $\begin{array}{ll} \textbf{Hydrazines} & \mathrm{C_7H_8N_2} \\ \textbf{Benzylidene-hydrazine} \\ & \mathrm{C_6H_5 \cdot CH : N \cdot NH_2} \end{array}$

(Benzaldehyde-hydrazone). Butyryl derivative

CHPh: N. NH. CO. C₃H₇ **Bongert,** A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (973–975). [1310–1930].

Phenyl-methylene-hydrazine $C_6H_5\mathrm{NH}$. $\mathrm{N}:\mathrm{CH}_2$

(Phenylhydrazone of formic aldehyde).

Phenyl-nitromethylene-hydrazine $C_7H_7O_2N_3$ i.e. NHPh. N : CH . NO_2

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574–594). [1710 1410].

$\begin{array}{c} \textbf{H} \, \textbf{y} \, \textbf{d} \, \textbf{r} \, \textbf{a} \, \textbf{z} \, \textbf{i} \, \textbf{n} \, \textbf{e} & C_8 H_{10} N_2 \\ \textbf{Phenyl-methyl-methylene-hydrazine} \end{array}$

C₆H₅NMe . N : CH₂
(Phenyl-methyl-hydrazone of formic aldehyde).

 $\begin{array}{lll} \textit{Phenyl-methyl-nitro-methylene-hydrazine} \\ C_8 H_9 O_2 N_3 & \textit{i.e.} & NPhMe & N:CH & NO_2. \end{array}$

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574–594). [1710 1410]. HYDRAZINES C.H.2n-10N2

Hydrazine $C_{10}H_{10}N_2$ a-Naphthylhydrazine.

Acetylbenzoyl derivative $C_{19}H_{16}O_{2}N_{2}$ i.e. $C_{10}H_{7}NBz$. NHAc and Benzoyl derivative $C_{10}H_{7}NBz$. NH₂

MacPherson, W., and Gore, H. C. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (485–496). [1700 1720].

HYDRAZINES C_nH_{2n-12}N₂

Hydrazines C14H16N2

Dibenzyl-hydrazine C₆H₅CH₂. NH. NH. CH₂. C₆H₅

s-Di-o-chloro-di-benzyl-hydrazine $C_{14}H_{14}N_2Cl_2$ i.e.

C₆H₄Cl.CH₂.NH.NH.CH₂.C₆H₄Cl [and its acetyl, benzoyl, and nitroso derivatives].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzylhydrazinen, R. CH₂. NH. NH. CH₂. R. zu Hydrazonen, R. CH: N. NH. CH₂. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1430–1720].

$\begin{array}{c} \textbf{Hydrazines} & C_{20}H_{28}N_2\\ \textbf{Di-}2:4:5\text{-trimethyl-dibenzyl-}\\ & \textbf{hydrazine} \end{array}$

 $NH_2 \cdot N(CH_2 \cdot C_6H_2Me_3)_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1720].

HYDRAZINES C_nH_{2n-22}N₂

$\begin{array}{c} \textbf{H} \ \textbf{y} \ \textbf{d} \ \textbf{r} \ \textbf{a} \ \textbf{z} \ \textbf{in} \ \textbf{e} \ \textbf{s} & C_{21} H_{20} N_2 \\ \textbf{Dibenzyl-benzylidene-hydrazine} \\ \text{CHPh} : N \cdot N(CH_2 Ph)_2 \end{array}$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1720].

 $\begin{array}{c} \textbf{Hydrazines} & C_{27}H_{32}N_2\\ Di\text{-}2:4:5\text{-}trimethyl\text{-}dibenzyl\text{-}benzylidene}\\ & hydrazine \end{array}$

CHPh: N. N(CH₂. C₆H₂Me₃)₂ **Curtius,** Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secun-

312

dären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552–559). [1720].

AMIDINES.

Carboxyaminophenylacetamidine CO₂Et.NH.CHPL.CNH).NH.OH

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (366 = 377). [1330] 0210 1930].

AMIDINES CaHan-aNa

Amidines C-H.N.

Benzamidine $C_6H_5 \cdot C(NH) \cdot NH_2$ (Benzenul-amidine).

> Benzo-isopropul-benzamidine C₁₇H₁₈ON₂ i.e. CPh(NH). NH. CMe2Bz

and its phenylhydrazine.

Kunckell, Franz. Neue Darstellungsweise substituirter Imidazale. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). f1930].

Phenacylidene-benzamidine C₁₅H₁₂ON₂ i.e. CPh(NH). N: CHBz Kunckell, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642).

> Diphenyl-p-nitrobenzamidine $C_6H_4(NO_2)C(NHPh): NPh.$

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (118–123). [1330].

> Amidines C₈H₁₀N₂ - Phenyl-acetamidine C.H. CH. C. (NH). NH.

AMINO-ALCOHOLS CaHon-ON.

Amino-alcohol C20H17ON2 Tetra-amino-phenyl-anthranol

 $C_6H_4 \stackrel{C(C_6H_4NH_2)}{\stackrel{C}{C}(OH)} \stackrel{C}{-} C_6H_3NH_2$

Haller, A., et Guyot, A. Préparation et propriétés des tétraméthyldiamidophényl-anthranol et oxanthranol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (315-322). [1230 1240 1540].

TRIAMINES.

TRIAMINES CoHennin No.

Triamines C.H.N. Diamino-diphenylamine $XH(C_6H_4XH_9)_9$

5-Chloro-2, 4'-diamino-diphenylamine $C_6H_3Cl(NH_2)$. NH. $C_6H_4\ddot{N}H_2$

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34. 1901, (1102-1108). [5020 1930].

TRIAMINES ChHon-19 N3

Triamines C18H17N3

Diphenyltriamino-benzene NH₂, C₆H₃(NHPh)₂

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [5010 1530].

> Triamines C19H19N3 Triaminotriphenylmethane CH(C, H₄NH₂)₃

Hexamethyl-triaminotriphenylmethane CH(C₆H₄NMe₂)₃

Chloro-hexamethyl-triaminotriphenyl methane

(NMe2. CbH4)2CH. CbH4Cl. NMe2 Haller, A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1527-1531). [1230 5010 5020].

TRIAMINES ChH2n-21 N3

Triamines C19H17N3 Triaminophenyl-fluorene.

Heramethyl triaminophenyl fluorene $\begin{array}{c} \text{C}_{25}\text{H}_{29}\text{N}_3 \text{ i.e.} \\ \text{NMe}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \swarrow \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3\text{NMe}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{NMe}_2 \end{array}$

Haller, A., et Guyot, A. Synthèse d'un colorant dérivé du diphénylènephénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1527–1531). [1230 5010 5020].

Triamines C20H19N3

Triphenyl-acetylene-triamine $PhN : C_2H_2(NHPh)_2$

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (823-828). [1660 1930].

AMINO-PHENOLS CnH2n-3ON3

Amino-phenols $C_6H_9ON_3$ Triaminophenol $C_6H_2(NH_2)_3OH$

Methyl ether C7H11ON3

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. [Condensation of triaminoanisole and its acetyl derivative with benzil]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1076–1079). [1930].

ole, from the reduction of dinitroanisidine, and its condensation with phenanthrenequinone]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (135). [1230].

AMINO-PHENOLS C_nH_{2n-19}ON₃

Amino-phenols $C_{19}H_{19}ON_3$

Hexa-oxy-leucaniline CH(C₆H₂(OH)₂NH₂)₃

Hydriodide and ennea-acetyl derivative.

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [5020—1230].

Hexamethoxy-dimethyl-leucaniline

 $\mathrm{NH_2}$. $\mathrm{C_6H_2(OMe)_2}$

ČH(C₆H₂(OMe)₂NHMe)₂ Formyl Derivative.

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [5020 1230].

1640 AMINO-DERIVATIVES OF REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

GENERAL.

Cohn, Georg. Ueber aromatische Phenoxacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (188-192). [1930].

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1630 1930].

Miklaszewski, B., and Niementowski, S[tefan]. Étude comparative de trois (β)-phenylbenzimidazoles isomères (Polish). Kraków, 1901, (2+34). 25·5 cm. [1930].

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (416–420). [01901930].

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374). [1930 1140 3010 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

MONAMINES.

AMINES ChHanti

Amines C₄H₉N

Cyclopropyl-carbinylamine

 CH_2 CH_2 CH_1 CH_2 NH_2 NH_2 NH_3

Amines $C_7H_{15}N$ Cycloheptylamine

Methyl derivatives:

Dimethylaminocycloheptane

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CHNMe_2$

(Cycloheptyl-dimethylamine). Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–265; 267–307).

CycloheptyItrimethylammonium iodide C₁₀H₂₂ XI i.e. C₇H₁₃ NMe₃I

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

AMINES C_nH_{2n-1}N

Amines C7H13N

Cycloheptenylamine

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH_2 \cdot CH : CH$ $CH \cdot NH_2$ $(\triangle^2 - Aminocycloheptene)$ and an

Isomeride.

Willstätter, Richard. Synthese in der Tropingruppe. I. Synthese ides Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204– 374). Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144). [3010 1140 1340].

 $\begin{array}{c} \Delta^2\text{-}Dimethylamino-cyclo-heptene} \\ C_9H_{17} \; \mathrm{N} \; \textit{i.e.} \; \mathrm{NMe_2} \cdot \mathrm{CH} & \begin{array}{c} \mathrm{CH} : \mathrm{CH} \cdot \mathrm{CH_2} \\ \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH_2} \end{array} \\ \text{(Δ^2-Methyltropan.} \quad \textit{Cycloheptenyl-dime-} \end{array}$

thylamine) and its methyloiodide. Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (129-144); Liebigs Ann. Chem., Leipzig.

317, 1901, (204–374).

\triangle ³-Dimethylamino-cycloheptene

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CHNMe_2$ $CHNMe_2$ $(\triangle^3$ -methyl-tropan).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374).

$\triangle \ ^4\text{-}\textbf{D}imethylamino-cycloheptene$

CH. CH₂. CH₂ CHNMe₂ CH. CH₂. CH₂ CHNMe₂ (\triangle ⁴-methyl-tropan).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-374).

$\begin{array}{lll} \textbf{Amines} & C_8H_{15}\,N \\ \textbf{Tropan} & C_8H_{15}\,N \end{array}$

[Synthesis] and Bromotropan.

Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374).

Aminoinfracampholene.

Forster, Martin Onslow. [Aminoinfra-campholene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (119–120).

Amines $C_9H_{17}N$

Base C₉H₁₅NH₂ from fenchocamphonitrile.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140 1340 1240 1540 M 3120].

AMIMES C_nH_{2n}-3N.

Amines C7H11N

Aminocycloheptadiene C₇H₉NH₂ Methylaminocycloheptadiene

C₈H₁₃N i.e.

CH. CH₂. CH₂ CH. NHMe (Tropidine).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (267–307).

Tropidine C₈H₁₃N and Isotropidine [Synthesis].

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-374).

Dimethylaminocycloheptadiene

 $C_9H_{15}N$ i.e. $CH \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH \cdot CH : CH$ $CH \cdot CH : CH$ (α -Methyltropidine).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (267-374).

Amines $C_{10}H_{17}N$

Amino-camphene $C_{10}H_{15}NH_2$

Forster, Martin Onslow. [1-Aminocamphene, its sulphate, picrate, platinichloride, and its benzoyl, benzylidene and phenylcarbamide derivatives.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (649–651) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Amines $C_nH_{2n-7}N$

Amines C9H11N

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric Hydrindamine Camphor-π-sulphonates. Racemisation of α-Bromocamphor. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (370-377) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (32-33) [Abstract].

— and Hall, Harold Benzylhydrindamine [and its hydrochloride, picrate and] bromocamphorsulphonates. [Hydrindamine camphorα-sulphonate, d-hydroxy-cis-π-camphanate, bromocamphorsulphonate and cis-π-camphanates]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (430–441) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (37) [Abstract].

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric Hydrindamine Mandelates. . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (36-37) [Abstract].

Amines C10H13N Tetrahydronaphthylamine $C_{10}H_{11}$. NH_2

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William. . . . [d- and l-] ac-Tetrahydro-B-naphthylamines [and their salts and derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (74-

Amino-methyl-hydrindene.

Kipping, F. S., and Clarke, G. a-Amido-\(\beta\)-methylhydrindene, [its hydrochlorides, platinichlorides, sulphate, and benzoyl derivatives]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (181-182). [1540].

Amines C11H15N Pheno-a-amino-cycloheptane.

Kipping, Frederic Stanley, and Hunter, [Pheno-a-aminohepta-Albert E. methylene, and its salts and benzoyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (609-610) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract].

MONAMINES CONTAINING OXYGEN.

Aminocytisine $C_{11}H_{13}(NH_2)ON_2$

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605-619). [3010 1930 1650 M 3120].

Base from terpene $C_{10}H_{17}NO$ i.e.

$$CH_2: CMe. \ CH \\ \begin{array}{c} CH_2: CH_2 \\ CH_2: CH_2 \end{array} \\ CH_2: CH_2 \\ \end{array} \\ C \\ \begin{array}{c} O \\ CH: NH_2 \\ \end{array}$$

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser-, Halogenwasserstoff-, Ammoniak- u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (708-719). [1140].

HYDROXYLAMINES.

Hydroxylamine derivatives C10H17O2N2Br

Forster, Martin Onslow. [Hydroxylamino-derivative of Bromonitrocamphane Anhydride, its hydrochloride, sulphate, platinichloride, picrate, and its carbamide and benzoyl derivatives, and diacetyl anhydride; also its oxidation, and the action of nitrous acid, and sodium hydroxide on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (653–659) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract].

Terpinene oxide oxime C10H15NO2 i.e.

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser-, Halogenwasserstoff-, Ammoniak-u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (708-719), [1140].

DIAMINES.

DIAMINES C_nH_{2n+2}N₂

Diamino-hexahydrotoluene C2H16N2

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120 1140 1610].

DIAMINES ChHonNo

Diaminocycloheptene · C₇H₁₄N₂

Tetramethyldiaminocycloheptene $C_{11}H_{22}N_2$ i.e.

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(NMe_2)$ CH

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–265).

DIAMINES CaHon-sNo

Nicoteïne $C_{10}H_{12}N_2$ i.e. $\text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{CH.CH} \\ \text{N:CH} \\ \end{array} \right\rangle \text{ C.CH } \left\langle \begin{array}{c} \text{CH:CH} \\ \text{NMe.CH}_2 \\ \end{array} \right.$

(from tobacco leaves). Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696– Berlin. [3010 1930 1650 Q 1260 M 31201.

UNCLASSIFIED AMINO-1650 COMPOUNDS.

Bing, H. J. Ueber Lecithinverbindungen. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, **11**, 1901, (166–175). [Q 1550].

Arginine

NH2. C(NH). NH. CH2. CH2. CH2. CH(NH₂). CO₂H

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, **1901**, (278–280). [1310 4000].

Base C₁₁H₁₄ON₂ from cytisine by reduction.

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605–619). [3010–1930–1650–M-3120].

Nicotelline C₁₀H₈N₂

(from tobacco leaves).

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (696-708). [3010 1930 1640 Q 1260 M 3120].

Nicotimine $C_{10}H_{14}N_2$

(from tobacco).

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (696-708). [3010 1930 1640 Q 1260 M 3120].

Tropilene-amine $C_7H_{13}N$ *i.e.* $C_7H_{11}NH_2$

Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–374).

1660 IMIDES and IMIDO-ETHERS.

IMIDES.

Doran, Robert Elliott. . . . Carboxymethyl- and Carboxyamyl- thiocarbimides and their Derivatives. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (130) [Abstract]. [1310 1330 1610 1630].

Guanidine v. Imido-urea under Carbonic Acid 1310.

Leucinimide.

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32,** 1901, (592–597). [8040 1930 Q 1610 1145 11561.

Phenyl-oxalimide

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (823-828). [1630 1930].

Phthalimide v. Phthalic Acid 1330.

 $\begin{array}{c} \textbf{Saccharin} \\ \text{$C_7H_5O_3NS$ i.e. C_6H_4} \\ \begin{array}{c} \text{CO_9} \\ \text{NO_9} \end{array} \\ \text{NH} \end{array}$

[See also Sulphobenzoic Acid 1330].

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604–606). [1330 1660].

Sur le saccharinate de quinine basique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606–607). [1330 3010].

 Sur quelques nouveaux saccharinates métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (322–329).

Leys, Alexandre. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1056-1058).

Ammonium salt of saccharin. Ehrlich, F. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1337–1339).

IMIDO-ETHERS.

Lander, G. Druce. [Formation of imino-ethers by alkylation of acylarylamines]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (690–700) [Full paper]; Proc. (hem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

[Preparation of semiiminooxalic diethyl ether C: NH(OEt). CO2Et and imino-carbonic diethyl ether C: NH(OEt)₂]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (701–703) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (61) [Abstract].

AZO COMPOUNDS.

1700 GENERAL.

McPherson, William, and Gore, Herbert C. The Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (485-496). [1630 1720].

Möhlau, Richard. Zur Charakteristik der Oxyazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (74–76).

— Zur Charakteristik der Amidoazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (76–79). [1600].

— und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

1720 AZO COMPOUNDS (CLOSED CHAIN).

GENERAL.

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050—1630—1130].

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (574–594). [1410–1630].

Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzeker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1740 1310].

Rosenstiehl, A. Réduction des matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (985–988). [5020].

AZO COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Azo compounds $C_{12}H_{10}N_2$

Benzene-azo-benzene

 $\mathrm{C_6H_5}\,.\,\mathrm{N_2}\,.\,\mathrm{C_6H_5}$

Dinitro-derivative N2(C6H4NO2)2

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Préparation de m-m-dinitro-azoxy- et de p-p-dinitroazobenzène [par I] action réductrice du bisulfure de sodium [sur le m-et p-dinitrobenzène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (141-143).

Azo compound $C_{14}H_{12}N_2$ Benzaldazine $N_2(CHPh)_2$

Di-o-chloro-benzaldazine C₁₄H₁₀N₂C'l₂
i.e. C₆H₄Cl. CH: N₂: C'H. C'₆H₄Cl
Curtius,Th[eodor],und Pauli,H. Oxydation von symmetrischen secundären Ben-

zylhydrazinen, R. CH₂. NH. NH. CH₂. R zu Hydrazonen, R. CH: N. NH. CH₂. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1430–1630].

$\textbf{Azo} \quad \textbf{compounds} \quad C_{20}H_{24}N_2$

Di-2:4:5-trimethyl-benzaldazine

N₂(CH. C₆H₂Me₃)₂
Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundaren Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (552–559). [1630].

Azo compound $C_{11}H_{10}O_5N_2$ Benzene-azo-acetone dicarboxylic

p-Nitrobenzene-azo-acetone dicarboxylic

NO₂C_bH₄.N₂.CH(CO₂H).CO.CH₂.CO₂H Ethyl ester, salts, anhydroacid, phenyl-hydrazone, and oxime.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproduct jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1930 1940].

Azo compounds $C_{12}H_{10}O_2N_2$

Benzene-azo-resorcin $C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_3(OH)_2$

Orndorff, W. R., and Thebaud, E. D. On the Two Modifications of Benzene-4-Azoresorcin and the Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (159–166).

Azo compounds C13H10O3N2

Benzene-azo-salicylic acid

 C_6H_5 . N_2 . C_6H_3 (OH). CO_2H Nitro-derivative $C_{13}H_9O_5N_3$

Hewitt, J. T., and Fox, J. J. [Benzeneazo-o-nitrosalicylic acid and its methyl and ethyl esters]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (49–53).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Azo} & \textbf{compounds} & C_{13}H_{12}ON_2 \\ & \textbf{Toluene-azo-phenol} \\ & C_7H_7 \cdot N_2 \cdot C_6H_4OH \end{array}$

Bromo-derivative C13H10N2Br2

Hewitt, J. T., and Tervet, John N. [o-, m-, and p-Tolueneazodibromophenol, and their ethyl ethers, and acetyl and

benzoyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1090–1093) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (172–173) [Abstract]. [1230].

Nitro-derivative C13H11O3N3

Hewitt, John Theodore, and Lindfield, James Henry. [o-, m-, and p-Tolueneazo-o-nitrophenol, and their acetyl and benzoyl derivatives and ethyl ethers]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (155–159).

Benzene-azo-cresol

 C_6H_5 , N_2 , C_7H_6 , OHBromo-derivatives $C_{13}H_{11}ON_2Br$

Hewitt, John Theodore, and Phillips, Henry Ablett. [Benzeneazo-o-bromo-p-cresol, or, m-, and p-bromobenzeneazo-p-cresol, and their acetyl and benzoyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (160–167).

 $N_2 [C_6 \bar{H}_3 (CO_2 H)_2]_2$ **Bogert,** M. T., and Boroschek, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (740–761). [1330—1660].

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Azo} & \textbf{compound} & C_{16}H_{12}ON_2\\ \textbf{Naphthalene-azo-phenol} \\ & C_{16}H_2 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot OII \end{array}$

α-Naphthalene-azo-phenol;

α-Naphthalene-azo-o-cresol; and

α-Naphthalene-azo-thymol.

MacPherson, W., and Gore, H. (*.
Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (485–496). [1630 1700].

AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS

Azo compound $C_{12}H_{11}N_{\odot}$ Benzene-azo-aniline

 C_6H_5 . N_2 . $C_6H_4NH_2$

 $\begin{array}{c} Amidoazobenzene \ \ Phosphate \\ C_{6}H_{5}.\ N_{2}.\ C_{6}H_{4}NH_{7}H_{3}PO_{4} \\ \textbf{Raikow}, \ P. \ N., \ und \ Schtarbanow, \ P. \\ ChemZtg, \ C\"{o}then, \ \textbf{25}, \ 1901, \ (279-281). \\ [1630 \ \ 7050 \ \ 1930]. \end{array}$

 $\mathbf{Azo-compound}$ $C_{14}H_{13}N_3S$

Benzene-azo-phenyliminomethanethio-methane NPh: N. C(SMe): NPh Busch, M[ax], und Holzmann, Herm.

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [1930 1940 1710].

AZO-COMPOUNDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

Morgan, G. T. [Diacetylbenzene-5-azo-2: 4-tolylenediamine. Benzene-3-azo-5-chloro-2: 4-tolylenediamine and its dibenzoyl derivative. Benzene-6-azo-2-chloro-3: 5-tolylenediamine and its diacetyl and dibenzoyl derivatives]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (237). [1630 1740 5020].

Morgan, G. T. [Benzene-5-azo-2:4-diamino-1:3-xylene and benzene-5-azo-4:6-diamino-1:3-xylene, and their acetyl derivatives]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (237). [1630 1740 5020].

Toluene-azo-tolylene-diamine C_7H_7 , N_2 , C_7H_5 (NH_2)₂

Morgan, G. T. [p-Toluene-3-azo-5-chloro-2: 4-tolylenediamine]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (237). [1630 1740 5020].

o-Amidotoluene-azo-o-toluidine

N₂(('_eH₃Me . NH₂)₂ (3, 2, 1-Azo-toluidine). **Rosenstiehl**, A. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (985–988). [5020].

$\begin{array}{lll} \textbf{Azocompounds} & C_{15}H_{18}N_4 \\ \textbf{Toluene-azo-xylylene-diamine} \\ & C_6H_4Me:N_2:C_6HMe_2(NH_2)_2 \end{array}$

Morgan, G. T. [p-Toluene-5-azo-4:6-diamino-1:3-xylene]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (237). [1630–1740 5020].

AZO-COMPOUNDS WITH FIVE NITROGEN ATOMS.

$\begin{array}{ccc} \textbf{Azo} & \textbf{compound} & C_{29}H_{31}N_5\\ \textbf{Benzene-azo-phenyl-leucauramine} \\ \text{Ph. } N_2 \cdot C_6H_4\text{NH} \cdot \text{CH}(C_6H_4\text{NMe}_2)_2 \end{array}$

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

Azo compound $C_{31}H_{33}N_5$ p-Toluene-azo-p-tolyl-auramine

 $C_7H_7N_2 \cdot C_7H_6 \cdot N : C(C_6H_4NMe_2)_7$ **Möhlau,** Richard, und Heinze, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881-888). Azo compound $C_{31}H_{35}N_5$ p-Toluene-azo-p-tolyl-leucauramine C_7H_7 , N_2 , C_7H_6 , NH, $CH(C_6H_4NMe_2)_2$

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

Azo compound $C_{33}H_{33}N_5$ Benzene-azo- α -naphthyl-leucauramine

Ph. N_2 . $C_{10}H_6$. NH. $CH(C_6H_4NMe_2)_2$ and the β -naphthylisomeride.

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

AZOXY COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Azoxy compound $C_{12}H_{10}ON_2$

Benzene-azoxy-benzene $N_2O(C_6H_5)_2$ Dinitro derivative $N_2O(C_6H_4 . NO_2[1:3])_2$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Préparation de m. m. dinitroazoxy et de p. p. dinitroazobenzène [par l'] action réductrice du bisulfure de sodium [sur le m. et p. dinitrobenzène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (141–143).

[1:2:3] and [1:2:4] (C₅H₃Me₂)₂N₂O **Bamberger**, Eugen, und Rising, Adolf. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292).

m-Xylene-azoxy-m-xylene [3:1:2] ($C_6H_3Me_2$)₂ N_2O

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050—1630—1130].

p-**Xy**lene-azoxy-p-xylene [1:4:2] ($C_6H_3Me_2$)₂ N_2O

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (257-292).

Wacker, Leonhard. Ueber das α-Azoxynaphtalin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (375–385). [5020 G 750].

HYDRAZO-COMPOUNDS.

[A large number of Hydrazo compounds are noted in connection with various aldehydes, ketones, and acids].

Manchot, W., und Herzog, J. Die Autoxydation des Hydrazobenzols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (331–332).

TRIAZO COMPOUNDS.

o-Triazo-benzoic aldehyde

C₇H₅ON₃ i.e., C₆H₄(N₃). CHO and its phenylhydrazone and oxime. **Bamberger**, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339). [1630-1930-1430].

2, 5-Dichloro-6-triazo-benzoie aldehyde. C₇H₃ON₃Cl₂ i.e. C₆H₂Cl₂(N₃). CHO

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339).

Dibromo-o-triazo-benzoic aldehyde C₂H₃ON₃Br₂ i.e. C₆H₂Br₂ (N₃). CHO **Bamberger**, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339).

$o ext{-}\mathbf{T}$ riazobenzoic acid

 $C_7H_5O_2N_3$ i.e. N_3 . C_6H_4 . CO_2H

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630—1930—1330—1430].

2-Triazo- 3, 5, dimethyl-benzoic aldehyde

 $C_9H_9ON_3$ i.e. $C_6H_2Me_2(N_3)$. CHO and its p-nitro-phenyl-hydrazone.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1330]

2-Triazo-3, 5-di-methyl-benzoic acid $C_9H_9O_2N_3$ i.e. $C_6H_2Me_2$ (N_3) . CO_2H

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339).

1730 DIAZO COMPOUNDS (OPEN CHAIN).

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345-348). [1310—1930].

1740 DIAZO COMPOUNDS (CLOSED CHAIN).

GENERAL.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1310 7050 1720 1930 1940].

Favrel, G. Action de la méthylacétylacétone et de l'éthylacétone sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acadsci., 132, 1901, (41–42).

Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (983-985). [1310].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1336-1338). [1310].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 2, 1901, (95–96). [1310].

Action des éthers cyanacétiques méthylés et éthylés sur le chlorure de diazobenzène. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (11–15). [1510].

Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kennfnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzeker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1720 1310].

DIAZO COMPOUNDS.

Diazobenzene sulphonic Acid.

Wichelhaus, H. Mahnung zur Vorsicht bei Benutzung von Diazobenzolsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**. 1901, (11). [0900]. DIAZO-AMINO COMPOUNDS.

Benzene-diazo-amino-naphthalene

 $C_{16}H_{13}N_3$ i.e. C_6H_5 . N_2 . $NHC_{10}H_7$

Morgan, G. T. [p-Nitrobenzene-2-diazoamino-1-chloronaphthalene and its ethyl derivative]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (238). [1630 1720 5020].

Naphthalene-diazoamino-naphthalene

C₂₀H₁₅N₃ i.e. C₁₀H₇. N₂. NHC₁₀H₇

Morgan, G. T. [2-Diazoamino-I-chloronaphthalene]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (237–238). [1630 1720 5020].

Benzene-azo-hydroxy-o-, m-, -and p-toluide

C₁₃H₁₃ON₃ i.e. C₆H₅. N₂. N(OH). C₇H₇ **Bamberger**, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1630 1130].

o - Aldoximobenzene - azo - o - aldoximoanilide $C_{14}H_{13}O_2N_5$ i.e.

HON: CH. C₆H₄.N₂. NH.C₆H₄.CH: NOH

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339). [1630-1930-1330-1430].

Benzene-azo-hydroxy-xylidides

 $(C_{14}H_{15}ON_3 i.e. PhN_2.N(OH), C_6H_3Me_2[2:1:4]; [4:1:3]; [2:1:3]; [3:1:2]; [4:1:2].$

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050—1630—1130].

TETRAZONES.

Tetrabenzyl-tetrazone

C₂₈H₂₈N₄ i.e.

 $N(CH_2Ph)_2 \cdot N \cdot N \cdot N(CH_2Ph)_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34 1901, (552-559). [1630].

CARBOHYDRATES; GLUCOSIDES: RESINS.

1800 GENERAL.

Bendix, Ernst. Ueber physiologische Zuckerbildung nach Eiweissdarreichung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (479–503). [4000 Q 1426 7931 1134].

Cohen, Ernst. Studien über die Inversion. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (69-83). [7050].

Cremer, Max. Ueber die Verwertung der Rhamnose im tierischen Organismus und einige damit zusammenhängende Fragen der Physiologie der Kohlehydrate. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (428–467). [Q 7931 7940 1430 9120].

Emmerling, O[skar]. Synthetische Wirkung der Hefenmaltase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (600–605). [8010 R 1820 M 3100 L 5000].

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. The Action of Hydrogen Bromide on Carbohydrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (361–365) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (22) [Abstract].

Harlay, V. De l'hydrate de carbone de réserve dans les tubercules de l'avoine à chapelets. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (353–361). [8030].

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (Nr. 35) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1900 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (139–141, 182–183, 213–215, 249–253). [0030 Q 1885 M 3120].

Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333–1336, 1365–1368, 1397–1401). [0030 6500 Q 1885 M 3120].

Neuberg, Carl. Ueber die Farbenreaktionen von Zuckern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (564–573). [6150].

Schadee van der Does, H. Researches on [the influence of some halogen-salts on] the multirotation of dextrose and lactose (Dutch). Arch. Java Suiker., Soerabaia, 9, 1901, (49-67). [7300]. (p-1881)

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen 7-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902-907). [1330—1930—6150].

O'Sullivan, Cornelius. Gum Tragacanth. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1810–1350].

1810 MONOSACCHARIDES.

General.

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan], and Alberda van Ekenstein, W[illem]. Formal compounds [of sugars]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (400–403) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (373–376) (Dutch). [1310].

Pentoses C5H10O5

Schöne, A., und Tollens, B[ernhard]. Ueber die Gärung der Pentosen. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (29–40). [8020 R 1820 M 3100 7700 Q 1430].

Apiose

[and its osazone].

Vongerichten, E. Ueber Apiin und Apiose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (121-136). [1850].

Arabinose.

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan. [Preparation of triacetylchloroarabinose]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (704–707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract].

Salkowski, E[rnst]. Ueber das Verhalten der Pentosen, insbesondere der J-Arabinose im Thierkörper. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (393–412). [8040 Q 1430 7722 7930].

Tragacanthose.

O'Sullivan, Cornelius. [Tragacanthose (or *l*-xylose) and its rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800 1350].

$\mathbf{H} \, \mathbf{e} \, \mathbf{x} \, \mathbf{o} \, \mathbf{s} \, \mathbf{e} \, \mathbf{s} \quad \mathrm{C}_6 \mathrm{H}_{12} \mathrm{O}_6$ $\boldsymbol{\beta}\text{-}\mathbf{A}\mathbf{crose}$.

Jackson, Henry. On the condensation of formaldehyde and the formation of β -acrose. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (117). [1410].

Dextrose.

Ōsaka, Yūkichi. On the Birotation of d-Glucose (Japanese). Tokyo, Kwag. K. Z., **22**, 1901, (698–724). [7300]. [Published also in Leipzig, Zs. physik. Chem., **35**, 1900, (661–706).]

Saito, S., und Katsuyama, K. Ueber den Zucker im normalen Hühnerblute. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (231–234). [Q 5025 N 5811].

Simon, L. J. Sur la constitution du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (487–490 et 596). [7000].

et Bénard, H. Sur les phénylhydrazones du *d*-glucose et leur multirotation. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (564–566). [7300].

α- and β- Tetra-acetyl-chloro-dextrose.
 α- and β- Tetra-acetyl-bromo-dextrose.
 Tetra-acetyl-α- methyl-glucoside.

Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Aceto-halogen-Derivate des Traubenzuckers. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (316-322).

 $\begin{array}{c} A cetobromodextrose \\ C_{14}H_{19}O_{9}Br \ i.e. \ C_{n}H_{7}BrO(O\Lambda e)_{4} \\ (A cetobromhydrose). \end{array}$

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981).

Penta-acetyl derivative of Dextrose. $C_{16}H_{22}O_{11}$ i.e. $C_{6}H_{7}O(OAc)_{5}$

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981).

 $\begin{array}{c} A \textit{eeto-nitro-dextrose} \\ C_{14} H_{19} O_{12} N \textit{ i.e. } C_6 H_7 O(O \Lambda c)_4 (NO_3) \end{array}$

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981).

 $\begin{array}{lll} \textbf{β-Methyl ether} & C_6H_7O(OH)_4(OMe),\\ \textbf{β-Ethyl ether} & C_6H_7O(OH)_4(OEt)\\ \text{and their tetra-acetyl derivatives}. \end{array}$

Phenyl and (3) Naphthyl ethers. Also Tetra-acetyl-a-methyl-dextrose.

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981). [1850 Q 1422 1440 G 750]. Dertrose-ureide C₆H₁₂O₅: N. CO. XH₂ [and dextrose-phenylureide].

Schoorl, N[icolaas]. On urea-derivatives of sugars. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (459-462) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901), (403-406) (Dutch).

Glucamine ('H₂OH(('HOH)₄, CH₂NH₂

Maquenne, L[éon], et Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (980-983). [1610].

nouvelle base dérivée du glucose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (586–591).

Galactose.

Schulz, Fr. N., und Ditthorn, Fr. Notiz "über den aus Cerebrin abspaltbaren Zucker. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (425–427). [Q 1422 2020].

Galactosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. ('hem., Strassburg, **32**, 1901, (428–434). [Q 1440] N 5611].

Penta-acetyl-galactose and Tetra-acetylchlorogalactose.

Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate des Traubenzuckers. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (316–322).

Acetyl-chlorogalactose and a- Naphthylgalactoside.

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan. [Preparation of acetylchlorogalactose and α-naphthylgalactoside]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (704-707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract]. [1850].

 $\begin{array}{c} A cetonitrogalactose \\ C_{14}H_{19}O_{12}N \ i.e. \ C_{6}H_{7}O(OAe)_{4} . \ O \ . \ NO_{2} \end{array}$

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981).

β- Methyl ether of Galactose C₆H₇O(OH)₄(OMe) and its tetra-acetyl derivative C₆H₇O(OAc)₄(OMe)

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981). [1850 Q 1422 1440 G 750].

1820 DISACCHARIDES.

Cellose $C_{12}H_{22}O_{11}$

Skraup, Zd[enko] H[ans], und König, J. Ueber Cellose, eine Biose aus Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1115–1118). [1840 M 3120].

Galactosido-galactose, Galactosido-glucose, and Glucosido-galactose.

Phenylosazones of.

Fischer, Emil, und Armstrong, E.

Frankland. Synthese einiger neuen Disaccharide. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss.,

1901, (123–131).

Hexobiose: gentiobiose

 $\mathrm{C_{12}H_{22}O_{11}}$

Bourquelot, Em., et Hérissey, H. Sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (571–574). [1830].

Lactose.

Braun, R. Die Bestimmung des Milchzuckers mit dem Wollnyschen Milchfettrefraktometer im Vergleich zu den analytischen und polarimetrischen Bestimmungs-Methoden. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (578–579, 596–599, 613–616). [6500 Q 1834].

Maltose.

Hill, A. C. A method of isolating maltose when mixed with glucose. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45–46). [8020].

Kutscha, Richard. Neueste Tabellen zur Malzuntersuchung nach dem 3. internationalen Kongressverfahren. Leipzig (J. M. Gebhardt), 1901, (IV + 73). 26 cm. Geb. 3 M. [6500 Q 1885].

Lépine, R., et Boulud. Maltosurie chez certains diabétiques. Paris, C-R. Acad. sci., **132**, 1901, (610-612). [8050].

Sucrose.

Ehrlich, F. Versuche, betreffend die Krause'sche Methode zur Bestimmung der Reinheit des Rübensaftes. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (501–502). [6500].

(D-1881)

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Melassegehaltes im Melassemischfutter. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (216–221). Berichtigung dazu. Ebenda (254). [6500 Q 1885].

Alkalität des Zuckers und der Melasse. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (919–920). [6500 Q 1885].

Hinze, Adolf. Die Reinheitsquotientenbestimmung im Rübensaft nach Krause. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (329–332, 409–412). [6500].

Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (589–591). [6500 M 3120].

Keidel. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1244–1245). [6500 Q 1885].

und Rose. Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (734–736). [6500 Q 1885].

zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (917–918). [6500 Q 1885].

Krause, Karl. Die Reinheitsquotientbestimmung im Rübensaft nach Krause. (Antwort auf die Kritik seiner Methode von Adolf Hinze). D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (456–457). [6500].

Kromer, N[ikolaj]. Ueber das Vorkommen von Saccharose in den Frächten von Paris quadrifolia L. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (393–395). [M 3120–6000].

Meillère, G. Présence du saccharose dans le bois de panama. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (141–142).

Pellat, H. Mesure du pouvoir rotatoire du sucre. Sa variation avec la température et la longueur d'onde. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (289–316).

Roessiger, A. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin. **26**, 1901, (918-919). [6500 Q 1885].

Sachs, Fr. Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (631). [6500 M 3120].

Soltsien, P. Bestimmung des Zuckers mittelst Fehling'scher Lösung und Ueberführung des Cu²O in CuO unter Vermeidung von Asbestfiltern. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (28–29). [6350].

Thein, jun., H. Beitrag zur Alkalitätsbestimmung im Rohzucker. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (215–216). [6500].

Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1008–1009). [6500 Q 1885].

Wendeler, P. Der Stickstoff der Rübensäfte im Laufe ihrer Verarbeitung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1368– 1369). [0490 Q 1100 M 3120].

1830 TRISACCHARIDES.

Hexotriose: Gentianose C18H32O16

Bourquelot, Em., et Hérissey, H. Sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (571–574) [1820].

1840 CARBOHYDRATES OTHER THAN MONO-, DI- AND TRI-SAC-CHARIDES.

Parkin, J. On a reserve carbohydrate, which produces mannose, from the bulb of *Lilium*. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (139–142).

Cellulose.

Bernadon, John B[aptiste].... Nitro-Cellulose ... and Theory of the Cellulose Molecule. New York, (Wiley), 1901, (VIII+200). 19 cm.

Cross, Charles Frederick, and Bevan, Edward John. The Ketonic Constitution of Cellulose. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (366–369) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (22–23) [Abstract].

Researches on Cellulose. 1895–1900. London, 1901, (Longmans and Co.), (vii + 280). 22 cm. 6s. [6500].

Fenton, Henry J. H[orstman]. Note on the sugars from cellulose. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (166–167).

The Action of Hydrogen Bromide on . . [Cellulose]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (361–365) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (22) [Abstract].

Hoffmeister, W. Bemerkungen zu der Arbeit von Dr. Albert Kleiber: Bestimmung des Gehaltes einiger Pflanzen, etc., an Cellulose, etc. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (115–116). [M 3120 0060].

Lunge, G. Researches on Nitrocellulose. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (527–579).

und Bebie, J. Beiträge zur Kenntniss der Nitrocellulosen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (483-488, 507-515, 537-543, 561-568). [M 3120].

Nastukoff, A. Untersuchungen über die Oxycellulosen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (719-723). [M 3120].

Skraup, Zd[enko] H[ans], und König, J. Ueber Cellose, eine Biose aus Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1115-1118). [1820 M 3120.

Vanino, L. Ueber das Verhalten wässriger Formaldehydlösung gegen Schiessbaumwolle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1128).

Vignon, Léo. Sur les nitrocelluloses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (130-132).

Oxycelluloses du cotou, du lin, du chanvre et de la ramie. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (135-137).

Cellulose, cellulosemercerisée, cellulose précipitée, hydrocellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (137–139).

et Gérin, F. Dérivés acétylés de la cellulose et de l'oxycellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (139-140).

will, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Stabilität von Nitrocellulose. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (743–753, 774–783).

Glycogen.

Jackson, Henry. Molecular Weight of Glycogen. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (115-116).

Nerking, Joseph. Quantitative Bestimmung über das Verhältniss des mit siedendem Wasser extrahirbaren Glykogens zum Gesammtglykogen der Organe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (313-319). [Q 1010 1426].

Nerking, Joseph. Ueber die elementare Zusammensetzung und das Invertirungsvermögen des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (320-329). 1Q 1426].

Pectin.

Bauer, R. W. Das Pectin aus Apfelsinenschalen - Essigsäure - Inversion. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (99-100). [M 3120].

Pentosans.

Kröber, E. Untersuchungen über die Pentosanbestimmungen mittelst der Salzsäure-Phloroglucinmethode nebst einigen Anwendungen. (Fortsetzung.) Theil 2. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (7-20). [6500 M 3120].

Schöne, A., und Tollens, B[ernhard]. Untersuchungen über die Pentosane der Jute, der Luffa und der Biertreber. Auszug aus einer Diss. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (21-28). [M 3120].

Starch.

Behrend, P., und Wolfs, H. Zur Bestimmung des wahren Stärkegehaltes der Kartoffeln nach der Methode von G. Baumert und H. Bode. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (461–465). [6500 M 3120 0060 Q 1875].

Bielfeld, P. Zur Frage über die amylolytische Wirkung des Speichels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (360-367). [Q 7230 1426].

GLUCOSIDES. 1850

General.

Fischer, Emil, und Loeben, W. von. Ueber die Verbrennungswärme einiger Glucoside. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (323–326). [7200].

Marchlewski, L[eon]. Sur la structure des glucosides. (Polish). Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (225-229).

Synthetical Glucosides.

Methyl alcohol glucoside $C_7H_{14}O_8$ i.e. $CH_3 \cdot O \cdot C_6H_{11}O_5$ Ethyl alcohol glucoside

 C_2H_5 . O. $C_6H_{11}O_5$] **Koenigs,** Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981). [1810 Q 1422 1440 G 750].

[Phenol glucoside C₆H₅, O, C₆H₁₁O₅] Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (957-981). [1810 Q 1422 1440 G 750].

> [B-Naphthol glucoside $C_{10}\tilde{H}_7.O.\tilde{C}_6H_{11}O_5$

Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (957-981). [1810 Q 1422 1440 G 750].

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan. [Preparation of acetylchlorogalactose, a-naphthylgalactoside, m-cresylglucoside and triacetylchloroarabinose]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (704-707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract]. [1810].

Natural Glucosides.

Glucoside in the seedlings of the beech. Tailleur. P. Glucoside caractérisant la période germinative du hêtre. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1235–1237).

Helleborus niger.

Rundqvist, Carl. Zur histochemischen Kenntnis des Helleborus niger. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (412). [8030 M 3120 2000 5400 Q 9135].

Apiose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (121–136). [1840].

Convolvulin C₅₄H₉₆O₂₇

Kromer, N[ikolaj]. Notiz zur Kenntnis der Purginsäure. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (389–392). [1310 M 3120].

Coriamyrtin C15H18O5

Easterfield, Thomas Hill, and Aston, Bernard Cracroft . . . Tutin and Coriamyrtin. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (120–126).

Digitonin $C_{27}H_{46}O_{14}$ (two varieties). Cloetta, M[ax]. Zur Kenntniss der Darstellung und Zusammensetzung der Digitalisglykoside. Arch. exper. Path., Leipzig, **45**, 1901, (435–446). [1850 Q 1440 9135 M 3120].

Glucoside of Gallic Acid.

Pottevin, H. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (704–706). [1330 8010].

Specht, Leopold, und Lorenz, Fritz. Neue Gerbstoff-Bestimmungen. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (5–6). [6500].

Helicin C₁₃H₁₆O₇

 $\begin{array}{ll} \{ \begin{array}{ll} Helicin\ evan hydrin & C_{14}H_{17}O_7N & i.e. \\ C_6H_{11}O_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CN] \end{array}$

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Helicins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (629–631). [Q 1440].

Jalapin.

Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Bildung von α-Methyl-β-Oxybuttersäure CH°CH (OH)CH(CH°)COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (373–384). 1310–0170 M 3120].

[Penta-acetyl derivative $(C_4H_{50}O_{20}(C_5H_9O)_2\Lambda c_5]$ Ueber die Essigsäureester

des Jalapins und der Jalapinsaure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (384-388]. [1350 M 3120].

Lotusin C₂₈H₃₁O₁₆N

Dunstan, Wyndham R., and Henry, T[homas] A[nderson]. [Lotusin, and its hydrolysis, decomposition and constitution]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378) (Abstract). [1350 5010].

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Osyritrin} & C_{27}H_{30}O_{17} \\ \textbf{Robinin} & C_{25}H_{30}O_{16} \end{array}$

 $\textbf{Violaquercitrin} \quad C_{27}H_{30}O_{16}$

Perkin, A. G. Robinin, violaquercitrin and osyritrin. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (87–88). [5010].

Plumieride and Agoniadin.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas]. Plumieride and its identity with Agoniadine. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (35–38) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (3–6) (Dutch). [M 3120 5400].

Saponins.

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451–473, mit Taf.). [3010 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (363-373). [6500 M 3120].

Tutin C₁₇H₂₀O₇

[Poisonous Glucoside in the Tutu plant of New Zealand (several species of Coriagia)].

Easterfield, T. H., and Aston, B. C. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (344-355). [1350].

Chem. Soc., **79**, 1901, (120–126).

1860 RESINS. UNCLASSIFIED NEUTRAL COMPOUNDS.

Resins. General.

Dieterich, Karl. Analysis of Resins, Balsams and Gum-Resins, their Chemistry and Pharmacognosis for the use of the scientific and technical research chemist, with a bibliography. Translated from the German by Chas. Salter. London, 1901, (Scott, Greenwood and Co.). (xvi+340). 22 cm. [6500].

Oesterle, O[tto] A. Die Harz-Industrie im Südwesten von Frankreich. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (217-241). [Jdf. M 6500].

Tschirch, A[lexander]. Die Einwände der Frau Schwabach gegen meine Theorie der Harzbildung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (25–32). [M 2520 3120].

Copaiba Balsam, resins of.

Tschirch, A[lexander]. Untersuchungen über die Sekrete. 44. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (548–560). [6500–1350–M 3120–Q 9190].

Dragons-blood and Kino.

Schaer, Ed[uard]. Drachenblut und Kino in ihren pharmakognostisch-historischen Beziehungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (288 – 307). [Q 9190 M 3120].

Kauri Resin.

[Kauri Resin and products of its distillation].

Prideaux, E. B. R. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **33**, 1901, (368–376).

Sandarac Resins.

Henry, Thomas Anderson. The Constituents of the Sandarac Resins. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1144 – 1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187) [Abstract]. [1350 1140].

Rassamala resin. Styrax.

Tschirch, A[lexander], und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (506–547). [6500—1250—M-3120—5400—Q-9190].

Unclassified neutral compounds. Karabin.

Bose, R. C. L. [Karabin, from the root of *Nerium odorum*]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (92–93).

Limettin $C_{11}H_{10}O_4$

Tilden, W. A., and Burrows, H. Note on the constitution of limettin. [Its sodium and silver salts, and the action of methyl iodide on the latter. Dibromo-, dichloro-, and trichloro-limettin and the action of potash on each. Tribromo-limettin and its diacetyl derivative]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (216–217). [1910].

Oroxylin $C_{19}H_{14}O_6$

[From bark of Oroxylum indicum. Tri-acetyl- and dibromo-derivatives]. Naylor, William Arthur, and Dyer, Charles Stanley. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (954-956). [5000].

MIXED CYCLOIDS.

1910 CYCLOIDS CONTAINING OXYGEN.

GENERAL.

Bistrzycki, Λ[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1330 1630 1930].

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340–1540–1930–1310–1940].

Erlenmeyer, jun., E. Ueber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (817–821). [1350].

Stoermer, R[ichard]. Zur Bezeichnungsweiseder Cumaronderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1148–1150).

ungen und Aufspaltung der Cumarisäure und ihrer Derivate. (VIII. Mitteilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (770–775).

Wolff, Ludwig. Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (22-26). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING ONE OXYGEN ATOM.

[A number of anhydrides which might have been placed in this division are entered under the compounds of which they are the anhydrides.]

 $\begin{array}{c} \textbf{Cycloid} & \text{C}_4\text{H}_4\text{O} \\ \textbf{Furfurane} & \begin{array}{c} \text{CH} : \text{CH} \\ \text{CH} : \text{CH} \end{array} \end{array} \rangle \text{O}$

 $Nitrofurfuranc = C_4H_3(NO_2)O$

Marquis, R. Sur le nitro-furfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (140–142).

 $\begin{array}{c} \text{Cycloid} \quad C_{\epsilon}H_{\epsilon}() \\ \text{Coumarone} \quad C_{\flat}H_{4} & \begin{array}{c} C_{\dagger} \\ C_{\dagger} \end{array} \end{array}$

Di-, tri- and tetra-bromo-coumarones (8H₄OBr₂, C₈H₂OBr₃, C₈H₂OBr₄

Simonis, H. Notiz über die Bromderivate des Cumarons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (781–784).

Tribromocoumarone C₈H₃OBr₃

Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

* Cycloid $C_{10}H_{10}O$ Dimethyl-coumarone.

 $\label{eq:constraint} Tetrabromodimethyleoumarone. $$^{\rm C}_{\rm b}{\rm MeBr_3} \stackrel{O}{\subset} {\rm CBr}$$

Also Tribromodimethylcoumarone.

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto.

Erschöpfende Bromirung des Menthons.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (40-53). [1540].

Cycloid C15H15() i.e. $C_5H_4 < CH_2 \cdot CH_2$ O = CHPh

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenou. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409-412). [1530 1230].

Cvcloid C21H14O. Methylene-di-β-naphthyl oxide $(H < (10 H^{6}) O$

Fosse, R. Sur l'anhydride du prétendu binaphtylèneglycol. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1127-1129).

Cycloid C22H16O

Ethylidene di-\beta-naphthyl oxide

CHMe: $(C_{10}H_6)_2$: O and Chloro-ethylidene-di-B-naphthyl oxide. $\begin{array}{l} \textbf{C}_{.}\textbf{H}_{15}\textbf{OCL}i.c.~\textbf{CH}_{.}\textbf{CL}\textbf{CH}_{.}\textbf{CH}_{.}\textbf{CH}_{.}\textbf{CH}_{.}\textbf{DH}_{0})_{2}:\textbf{O} \\ \textbf{Delépine,}~\textbf{Marcel.}~~\textbf{Paris,}~\textbf{C.-R.}~~\textbf{Acad.} \end{array}$ sei., 132, 1901, (968-971). [1210 1410].

Cycloid C.7H.00

Pheny!-methylene-di-\beta-naphthyl

 $\begin{array}{c} \text{CHPh} \left< \frac{C_{10}H_1}{C_{10}H_1}, 0 \right. \\ \text{Hewitt, J. T., und Turner, } \Lambda. \ J. \end{array}$ Ueber die Einwirkung von β -Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (202-204). [1430] 1230].

CYCLOIDS CONTAINING TWO ONTGEN ATOMS.

Cycloids C₆H₆O₂ 2-Furfuryl methyl ketone

 C_4H_1O . CO. CH_3 (a-leetyl-furturane) and its oxime

and semicarbazone. Bouveault, L. Ueber das a-Acetylfurfuran des Holztheers und seine Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, $(1072 \cdot 1073).$

Sur l'α-acétylfurfurane du goudron de bois et sa synthèse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (435-441).

Methyl-furfuraldehyde

C.H.MeO.CHO

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. [5-Methylfurfural and its chlere-, acetoxy-, and lenzoxyderivatives]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (807-812) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (119) [Abstract]. [1340 1440].

Chloromethyl-furfuraldehyde C.H.O.Cl i.e. C₄H₂O(CHO). CH₂Cl

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. London, J. Chem. Sec., 79, 1901, (807-816). [1340-1440].

Cycloid C9H6O2

Benzopyrone C₆H₄ CO, CH

and also $C_{10}H_8O_2$, $C_{10}H_6O_4$ and $C_{11}H_8O_4$]. Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold W. . . . Benzo- γ -pyrone [and o-, m- and p- Toluo- γ -pyrones. Benzo-y-pyronecarboxylic acid, ethyl ester and amide. v-, m- and p-Toluo-y-pyronecarboxylic acids]. London. J. Chem. Soc., **79**, 1901, (470–474) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40) [Abstract].

Cycloids C9H8O2

4- Oxy- β- methyl- coumarone

(°,H₂(OH) CMe CH

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1230-1310].

Benzopyranol

 C_6H_4 CH(OH) CH

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1189–1210). [5020 1920].

Wagner, Hermann. Synthese von Derivaten des Benzo-4-Pyranols, einer neuen Farbstoffklasse, und des Benzo-Tübingen 4-Pyrans. Diss. (Fr. Pietzcker), 1901, (68). 23 cm. 1,20 M. 150201.

Cycloid C10H6O4

Benzopyrone carboxylic Acid.

Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470-474).

Cycloids C10H8O2 Coumaryl methyl ketone

 C_6H_4 CH $C \cdot CO \cdot CH_3$ $O \times i m \cdot e$ $C_{10}H_9O_2N$

Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901. (770-775).

Methylbenzopyrone

 $C_7H_6 \bigg\langle \begin{matrix} O \\ CO \end{matrix} \bigg\rangle C_2H_2$

Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold, W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470-474).

Cvcloid C10H10O2

Oxy-dimethyl-coumarone.

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine, V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1230-1310].

Cycloid C11H8O4

Methylbenzopyrone carboxylic Acid

Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901. (470-474).

Cycloid C11H10O2 Dimethylbenzopyrone.

 $C_6H_2Me_2$ < O . CH < CO . CH

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [6: 8-Dimethyl-1: 4-benzopyrone, and its 2-carboxylic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1189) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1230 1330].

7-0xy-2-methyl-1-methylene-benzopyrane

 $C_6H_3(OH) \stackrel{O}{\underset{C}{\nearrow}} CMe \stackrel{C}{\underset{C}{\nearrow}} CH$

"Anhydro-dimethyl-oxy-benzopyranol."

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1189–1210). [5020] 1910].

Cycloid CoHatt

Phenoxozone $C_6H_4: O_2: C_6H_4$

Hillyer, H. W. [Phenoxozone Derivatives]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (361–372). [1230].

> Diaminophenoxozone $C_6H_4: O_2: C_6H_2(NH_2)_2$

Hillyer, H. W. Baltimore, Amer. Chem. J., 26, 1901, (361-372), [1230].

$\textbf{Cycloid} = C_{13}H_{14}O_2$ Methyl-propyl-benzopyrone.

 $C_6H_2Me(C_3H_7) {\scriptsize \swarrow} \begin{matrix} O-CH\\CO.\ CH \end{matrix}$

Ruhemann, Siegfried. [5-Propyl-8methyl-1: 4-benzopyrone and 5-propyl-8-methyl-1: 4-benzopyrone-2-carboxylic acid. 5-Methyl-8-propyl-1: 4-benzopyrone-2-carboxylic acid]. London, J. rone-2-carboxylic acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (920-922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (155–156) [Abstract]. [1230] 1340].

Cycloid C20H14O2 Diphenyl- phthalide

 $C_bH_4 \stackrel{CPh_2}{\stackrel{CO}{\longrightarrow}} O$

Nitrotetramethyldiaminodiphenyl-

(Nitrodimethylanilinephthaleïn).

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511-516); C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (746-750).

Tetramethyltriam inodiphenylphthalide $\begin{array}{c} C_{24}H_{25}O_{2}N_{3} \quad i.e. \\ NMe_{2} \cdot C_{6}H_{3}(NH_{2}) \cdot C(C_{6}H_{4}NMe_{2}) \\ C_{6}H_{4} \\ O \end{array}$

(Aminodimethylanilinephthalein).

Haller, A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (746–750). [1339].

Cycloid C₃₁H₂₀O₂

Trioxytrinaphthylmethane Anhydride

 $\begin{array}{c} C_{10}H_6(OH)\cdot CH & \stackrel{C_{10}H_6}{\leftarrow} C\\ \end{array}$ Fosse, R. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (695-697; 787, 789). [1230].

330

CYCLOIDS CONTAINING THREE OXYGEN ATOMS.

Cycloid C4H4O3

Tetronic Acid.

 $\begin{array}{ccc} CO & . & CH_2 \\ \dot{C}H_2 & . & CO \end{array} > O$ and its Anilide NHPh.C — CH₂ CH. CO

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäurel. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

Cycloids C5H4O3 a-Ketoangelicalactone

('H : ('Me) () Phenyl hydrazone Pheny I hy α i.e. $C_{11}H_{10}O_2N_2$ i.e. PhHN₂: C < CH : CMe > O

and an isomeride. Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztrauben-Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1930 1940].

Pyromucic Acid C₄H₃O.CO₂H

Pickard, Robert Howson, and Neville, Allen. . . Pyromucylhydroxamic Acid [and its benzovl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (847-848) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [1910].

II y droxylamide of Pyromucic Acid. C₅H₅O₃N i.e. C₄H₅O . CO . NHOH

Pickard, Robert Howson, and Neville, Allen. . . Pyromucylhydroxamic Acid [and its benzoyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (847–848) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract].

Cycloid C6H6O3

5-Oxymethyl-furfuraldehyde C4H2O(CHO). CH2OH

Acetyl and benzoyl derivatives. Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (807–816). [1340–1440].

Cycloid CoH6O3 Coumarilic Acid

 $C_6H_4 \stackrel{CH}{\underset{O}{\swarrow}} C.CO_2H$ A mide $C_9H_7O_2N$ Nitrile Č₉H₅ON Chloride C8H5O.COCl Phenyl ester C₁₅H₁₀O₃ Hydrazide ('8H₅O.CO.N₂H₃

Stoermer, [Richard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

Cycloids C10H8O3 Oxymethyl-benzopyrone.

 $C_6H_3(OH)$ $\stackrel{\frown}{<} CMe$ $\stackrel{\frown}{<} CO$. $\stackrel{\frown}{CH}$

[Dehydroacetylresacetophenone (of Nagai and Tahara) is identical with 3-Oxy-βmethyl-chromone (of Bloch and Kostanecki)].

Kostanecki, St[anislaus] v., und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (102-109). [1540].

Methyl-umbelliferone.

('H : CH.C.CMe: ('H $\dot{\mathbf{C}}(\mathbf{OH}): \mathbf{CH} \cdot \ddot{\mathbf{C}} = \mathbf{O} - \dot{\mathbf{C}}\mathbf{O}$

 $4 \hbox{-} Methyl-umbellifer one\ diazoanhydride}$

C₁₀H₆O₃N₂ i.e. C₉H₃MeO₂ $\stackrel{O}{\dot{N}_2}$

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Ueber Abkömmlinge des β-Methylumbelliferons. Berlin, Ber. D. Ges., **34**, 1901, (660–674). chem. [M 3120].

6-Nitro-4-methyl-umbelliferone

 $\begin{array}{c} \text{Methyl ester} \\ \text{C}_{11}\text{H}_9\text{O}_5\text{N} & \textit{i.e.} \overset{\text{C}(\text{NO}_2)}{\text{C}(\text{OMe})} : \text{CH.C.CMe} : \text{CH} \\ \overset{\text{C}(\text{CMe})}{\text{C}(\text{OMe})} : \text{CH.C} & \text{CO} \end{array}$

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Ueber Abkömmlinge des β-Methylumbelliferons. Berlin, Ber. D. Ges., **34**, 1901, (660–674). chem. [M 3120].

8-Nitro-1-methyl-umbelliferone

 ${\rm C_{10}H_7O_5N}~i.e.$ ${\rm C'H}~={\rm C'H}~-{\rm C'}.{\rm C'Me}:{\rm C'H}$ $\dot{\mathbf{C}}(\mathbf{OH}) : \mathbf{C}(\mathbf{NO}_2) \cdot \dot{\mathbf{C}} = \mathbf{O} - \dot{\mathbf{CO}}$

and its methyl ester and a cetyl derivative.

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660–674).

6-Amino-4-methyl-umbelliferone Methyl ether C11H10O3N i.e. C(NH2): CH. C. CMe: CH C(OMe): CH . C - O - CO

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

> 8-Amino-4-methyl-umbelliferone CH - CH, C, CMe; CH $HO \cdot \dot{C} : C(NH_2) \cdot \dot{C} = O = \dot{C}O$

and its methylether and acetyl derivatives.

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

 $\label{eq:entropy} Ethenyl-8-amino-4-methyl-umbelli ferone \\ C_{12}H_9O_3N\ i.e.\ CMe \begin{picture}(60,0) \put(0,0) \put(0,0)$

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

Cycloid $C_{11}H_{10}O_3$

5,7 - Dioxy - 2 - methyl - 4 - methylene-1:4-benzopyrane

 $\begin{array}{c} C_6H_2(OH)_2 & \begin{array}{c} O\cdot CMe \\ C(CH_2) \end{array} \\ CH \\ \text{and the isomeric 7, } 8-dioxy-2-methyl- \end{array}$ 4-methylene-benzopyrane.

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1189-1210). [5020 1910].

Cycloid C11H12O3

Dimethoxy-methyl-coumarone

 $C_6H_2(OMe)_2 \stackrel{CMe}{\stackrel{}{\bigcirc}} CH$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1230-1310].

Cycloid C₁₂H₈O₃

Oxy-phenoxozone $C_6H_4: O_2: C_6H_3OH$

Dinitro-oxy-phenoxozone

HO. $C_6H_3:O_2:C_6H_2(NO_2)_2$ Hillyer, H. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (361-372). [1230].

Cycloids $C_{13}H_{12}O_3$ Methyl-aß-cyclotrimethyleneumbelliferone

 $\begin{array}{cccc} \text{CH} & -\text{CH}: \text{C} & -\text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C(OH)} \cdot \text{CH}: \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \end{array} \\ \text{CHMe}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). 1540 1910 1930 1310].

αβ-Cyclotetramethylene-umbelliferone

 $\overset{\text{C'}_6\text{H}_3\text{(OH)}}{\underbrace{\bigcirc}, \overset{\text{CO.CH}_2\text{.CH}_2\text{.CH}_2}}$

Dieckmann, W. Ueber cyklische &-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1930 1310].

Cycloid C₁₅H₁₈O₃ Santonin.

Wedekind, E[dgar]. Chemie und Pharmakologie der Santoningruppen. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (598-600). fO 9125].

 $\begin{array}{cccc} O\ x\ i\ m\ e & C_{17}H_{11}O_3N \\ \textbf{Stoermer}, \ R[ichard], \ und \ Calov, \cupes G. \end{array}$ Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

Cycloid C₁₇H₁₂O₃ α-Keto-γ-phenyl-β-benzylidenebutyrolactone CO/CO.C: CHPh

Erlenmeyer, jun., E. Ueber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1350].

Cycloid C9H7O3N Coumaryl-carbamic acid

 $C_6H_4 \stackrel{O}{\stackrel{C}{\subset}} H_2 \stackrel{O}{\stackrel{C}{\hookrightarrow}} C$. NH. CO_9H Ethul ester. C11H11O3N i.e. C₆H₄CHC.NH.CO₂Et

Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII.

Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

CACLOIDS CONTAINING FOUR OXYGEN ATOMS.

Cycloid C6H4O4 CH (CH . CH) C . CO2H

Lapworth, Arthur. [Coumalin-6-car-Doxylic (a-pyrone-a'-carboxylic) acid, and its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1280–1282). [1130–1320].

Cycloid $C_{10}H_{14}O_4$ Ketohexyltetronic Acid

 $\mathrm{CH}_2\mathrm{Ac}\,.\,\mathrm{CMe}_2\,.\,\mathrm{C} \underbrace{\mathrm{CO}\,\mathrm{H}}_2\mathrm{CH}_2$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. Th: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

Cycloid C10HOO4 4-Oxy-\beta-methyl-coumarilic Acid

 $C_6H_3(OH)$ CMe $C \cdot CO_2H$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. **34**, 1901, (354–362). [1230 Ges.. 1310].

> Cycloids $C_{12}H_{10}O_4$ $(C_3H_4(C_4H_2O_3CO_2H)_2$

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. [Difurfurylethane-dialdehyde, and its dihydrazone and dioxime; also its oxidation]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (812–814) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (119) [Abstract]. [1340].

Dehydrodiac tylresacetophenone

Probably oxy-acetylmethyl-benzopyrone, $C_{\mathfrak{o}}H_{\mathfrak{I}}(OH) { \begin{array}{c} O : CMe \\ CO : CAe \end{array}}$

Kostanecki, St[anislaus] v., und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (102-109). \$ 1540].

Cycloid C14H14O4

5 - Methyl-8-propyl-1: 4-benzopyrone 2-carboxylic Acid

 C_3H_7 , C_6H_2Me CO C CO_2H CO CH

and the isomeric 8-methyl-5-propyl

Ruhemann, Siegfried. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (920-922). [1230 1330 1910].

Cycloid C20H14O4

Phenol-phthaleïn

 $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6H_4OH)_2 \\ CO - O \end{array} \right\rangle$

Jungclaussen, C. A. Phenolphthalein als Indikator bei den Sättigungsanalysen des D. A. IV. [Deutsches Arzneibuch, IV. Ausgabe.] Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (353-358). [6000].

----- Phenolphtalein als Indikator bei der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [6000].

Schmatolla, Otto. Phenolphtalein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (592). [6000].

CYCLOIDS CONTAINING FIVE OXYGEN ATOMS.

Cycloid C9H6O5

Dioxy-coumarilic Acid

 $\begin{array}{c} \text{C'}_{\circ}\text{H}_{2}(\text{OH})_{2} \swarrow \text{CH} \text{C'} \cdot \text{CO}_{2}\text{H} \\ \text{Bromo-dimethoxyeoumarilie acid} \\ \text{C'}_{\circ}\text{HBr}(\text{OMe})_{2} \swarrow \text{C'} \text{C} \cdot \text{CO}_{2}\text{H} \end{array}$

Tilden, W. A., and Burrows, H. Bromodimethoxycoumarilic acid, from the action of potash on dibromolimettin, and its potassium salt and methyl ester. Mono- and di-chlorocoumarilie acids.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (216-217). [1860].

CYCLOIDS CONTAINING FIVE ONYGEN ATOMS.

Cycloids C6H6O5

Dihydrofurfurane dicarboxylic Acid $C_4H_4O(CO_2H)_2$

Hill, Henry B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (439-485). [1310].

α-Ketovalerolactone-γ carboxylic Acid

 $CO \left\langle {{
m CH_2}\atop{
m CO}},{
m O} \right
angle$ CMe . CO_2H

(Lactone of a-keto-y-oxybutane ay-dicarboxylic acid). Also a nitroderivative C6H5O7N2

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317.** 1901, (1–22). [1310 1930 1940].

B-Bromo-a-ketovalerolactone-y-carboxylic acid C6H5O5Br i.e.

CO CHBr CMe. CO₂H

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). 1930 1940].

Isohydrochelidonic Acid C7H10O5 and Piluvic Acid C8H12O5

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [3010 1930 1350 M 3120 Q 1260].

Cycloid C₁₀H₈O₅

Dioxy-methyl-coumarilic Acid $C_bH_2(OH)_2$ CMe $C \cdot CO_2H$

 $\begin{array}{c} D \ im \ cthoxy-methyl-coumarilie\\ a \ cid & C_{12}H_{12}O_5 \ i.e.\\ & C_6H_2(OMe)_2 & \stackrel{CMe}{\bigcirc} C \cdot CO_2II \end{array}$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901. (354-362). [1230 1310].

Cycloid C14H14O5

Dimethyl-dihydrophthalide-tetronic

 $\begin{array}{c} \textbf{Acid} \\ O \swarrow^{\mathrm{CH}} \searrow_{C_{\mathrm{b}}} H_{3} \mathrm{Me}_{2} \cdot C \swarrow^{\mathrm{C}(\mathrm{OH})} \searrow_{\mathrm{CH}_{2}} \mathrm{CH}_{2} \end{array}$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [in: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165-173). [1310 1510].

Cycloid C15H10O5

Trioxyflavone

 $C_6H_2(OH)_2$ $O \cdot C \cdot C_6H_4OH$ $CO \cdot \ddot{C}H$

Kostanecki, St[anislaus] v., und Steuermann, J. Ueber das 1, 3, 3'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (109-112). [5020 1910].

 $\begin{array}{cccc} \textit{Dimethoxy-ethoxy-flavone} & C_{19}H_{18}O_5 \text{ i.e.} \\ & C_6H_2(OMe)_2 \swarrow O & C & C_6H_4OEt \\ & CO & CH \end{array}$

Kostanecki, Stfanislaus] v., und Steuermann, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (109–112).

CYCLOIDS CONTAINING SIX OXYGEN ATOMS.

Cycloid C6H8O6

Methylene-malonic Acid

 $CH_2 < O \cdot CH_2 > C(CO_2H)_2$ $\begin{array}{c} A \ m \ i \ d \ e \\ \text{C'H}_2 \\ \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C'H}_2 \\ \text{O} \cdot \text{C'H}_2 \\ \end{array} \\ \text{C'(CO} \cdot \text{NH}_2)_2 \end{array}$

Methylenmalonamid Schiff, Hugo. und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1320 1620 6200 1310].

Cvcloid CoHaOa

Methylene-bis-tetronic Acid

 $\mathrm{CH_2}\Big(\mathrm{C} \swarrow \stackrel{\mathrm{C}(\mathrm{OH})}{\mathrm{CO}}, \mathrm{O} \Big)_2$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. ('hem., Leipzig, **315**, 1901, (151–165). [1310].

Cycloid C10H10Os

Ethylidene-bis-tetronic Acid

 $CH_3 \cdot CH\left(C \stackrel{C(OH)}{\stackrel{C}{\subset} O} \cdot CH_2\right)$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In; Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (151-165). [1310].

Cycloid $C_{11}H_{12}O_6$ Isopropylidene-bis-tetronic Acid

 $\mathrm{CMe}_2\Big(\mathrm{C} \left(\begin{array}{c} \mathrm{C}(\mathrm{OH}) \\ \mathrm{CO} \cdot \mathrm{O} \end{array}\right) \mathrm{CH}_2\Big)_2$ and its dibenzoyl derivative.

Wolff, L., und Schimpff, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901. (151-165). [1310].

Cycloids $C_{12}H_{10}O_6$ Difurfuryl-ethane dicarboxylic Acid $C_2H_4(C_4H_2O_1,CO_2H)_2$

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. [Difurfurylethanedicarboxylic acid and its barium salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (814-815) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (119) [Abstract]. [1340].

Cycloid CaH16O6. Acetonyl-propylidene-bistetronic Acid

 $\begin{array}{c} \text{CH}_2 < \stackrel{\text{C(OH)}}{\longleftrightarrow} > \text{C.CMe}_2 \\ \text{CC(CH}_2 \land \text{C}) > \text{CH}_2 \\ \text{CCO} = \stackrel{\text{C(CH}_2 \land \text{C})}{\longleftrightarrow} > \text{CH}_2 \end{array}$

and its oxime and benzoyl derivative.

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165-173). [1310 1510].

Cycloid C₁₆H₁₄O₆ Phenylethylidene-bistetronic Acid

 $\begin{array}{c} \text{CH}_{\text{3}}.\text{CPh}\Big(\text{C} & \begin{array}{c} \text{C(OH)} \\ \text{CO.O} \end{array} \text{CH}_{2} \Big)_{\text{2}} \\ \text{Wolff, L[udwig], und Schimpff,} \end{array} \text{W}.$ Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING SEVEN OXYGEN ATOMS.

Cycloid C₁₂H₁₂O₇ Ketobutylidene-bistetronic Acid

 $\mathrm{CH_3}$. $\mathrm{CAc}\left(\mathrm{C}\left(\overset{\mathrm{C}(\mathrm{OH})}{\mathrm{CO}}\right)\mathrm{CH_2}\right)_2$ Wolff, L[udwig], und Schimpff, W.

Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (151-165). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING EIGHT ONYGEN ATOMS.

Cycloid C11H10O8

Carboxyethylidene-bistetronic Acid

 $\begin{array}{c} {\rm CO_2H} \cdot {\rm CMe} \Big({\rm C} \left\langle {\rm C(OH)} \right\rangle {\rm CH_2} \Big)_2 \\ {\bf Wolff}, \ \ {\rm L[udwig]}, \ \ {\rm und} \quad {\rm Schimpff,} \quad {\rm W}. \\ {\rm Condensations producte} \ \ {\rm der} \ \ {\rm Tetrons\"{a}ure}. \end{array}$ [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING TEN OXYGEN ATOMS.

Cycloid (14H10O10

Dipyromucyltartaric Acid.

Frankland, Percy F., and Aston. The Ethyl and Francis W. . . . Methyl Esters of Dipyromucyltartaric Acid [and their rotatory power]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (511–520) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901. (41) [Abstract].

CYCLOIDS CONTAINING 1920 SULPHUR.

CYCLOIDS CONTAINING ONE SULPHUR ATOM.

Cycloids C5H4OS

Thiophenic Aldehyde C₄SH₃. CHO

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841–847). [1940].

Cycloid C11H9NS

Thiophenidene-aniline

C₄SH₃. CH: NPh (Thiophenal-aniline).

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841-847). [1940].

Thiophenidene-p-bromo-aniline

C11H8NBrS i.e. C4SH3. CH: NC6H4Br Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841-847). [1940].

Cycloid $C_{12}H_{11}NS$

Thio phenidene- p-toluidine

C₄SH₃, CH: NC₇H₇. **Hantzsch**, A[rthur], und Witz, Rudolf.

Ueber Auile aus Thiophenaldehyd.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (841–847). [1940].

Cycloids containing Two Sulphur Atoms.

Cycloid $C_8H_6N_2S_2$

Thiophenidene-amino-thiazole C₄SH₃, CH: (N₂C₃H₂S)

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (841–847). [1940].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{13}H_{12}N_4S_2$

Benzylidene-bis-aminothiazole

CHPh(N₂C₃H₃S)₂ **Hantzsch**, A[rthur], und Schwab,
Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und
Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430—1630–1940].

CYCLOIDS CONTAINING THREE SULPHUR ATOMS.

$\textbf{Cycloid} = C_8 H_4 O_8 S_3$

Disulphidotetrahydrothiophene tetracarboxylic acid $C_4S_3(CO_2H)_4$

 $\begin{array}{c} \textit{Tetra-ethyl ester} & \texttt{C}_{16}^{\mathsf{H}} \texttt{H}_{20} O_8 S_3 \\ \textit{i.e.} \, S \overset{\checkmark}{\subset} \texttt{CS} \cdot \texttt{C}(\texttt{CO}_2 \texttt{Et})_2 \\ \textit{i.e.} \, S \overset{\checkmark}{\subset} \texttt{CS} \cdot \texttt{C}'(\texttt{CO}_2 \texttt{Et})_2 \end{array}$

and diethyl ester of the dinitrile

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043–1050). [1340–1310–1540].

Cycloid C11H10N4S3

Thiophenidene-diamino-thiazole C_4SH_3 . $CH(N_2C_3H_3S)_2$

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841–847). [1940]. CYCLOIDS CONTAINING SIX SULPHUR ATOMS.

Cycloid C₈H₁₂S₆

Ethenyltrisulphide

 $S \left\langle \text{CMe} \cdot S_2 \cdot \text{CMe} \right\rangle S$

(Tetraethenylhexasulphide).

Fromm, Emil, und Mangler, Georg, Ueber das sogenannte Aethenyltrisulfid (Tetraäthenylhexasulfid) und einige seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (204–217).

Cycloid $C_oH_{12}O_4S_6$

Tetraethenyl disulphone tetrasulphide

 $\begin{array}{c} \textbf{phide} \\ \mathrm{SO}_2 \bigg\langle \overset{\mathrm{CMe}}{\cdot}, \overset{\mathrm{S}_2}{\cdot}, \overset{\mathrm{CMe}}{\cdot} \\ \mathrm{SO}_2 \bigg\langle \overset{\mathrm{CMe}}{\cdot}, \overset{\mathrm{S}_2}{\cdot}, \overset{\mathrm{CMe}}{\cdot} \\ \end{array} \bigg\rangle \mathrm{SO}_2 \end{array}$

Fromm, Emil, und Mangler, Georg. Ber in, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (204-217).

1930 CYCLOIDS CONTAINING NITROGEN.

GENERAL.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630—1330—1430—1720].

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320—1330—1630—1910].

Cohn, Georg. Ueber aromatische Phenoxacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (188–192). [1640].

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1400 1500].

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949). [5020 1940 1230 1630].

Hugouneng, L. De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (91 - 93).

— De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (64-66). [0660].

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085-1095). [5020 -16301.

und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102-1108). [5020 1630].

und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro- α -naphtols. OH: $\mathrm{NO}_2:\mathrm{NO}_2:\mathrm{NO}_2=1:2:$ 4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224–1233). [1540 5020 1530].

- und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095–1101). [5020 1630].

Kunckell, Franz. Neue Darstellungsweise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). [1630].

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

Marchlewski, L[eon], et Nencki, M[arceli]. Transformation de la phyllocyanine en hémopyrrhol et en urobiline Kraków, Rozpr. Akad., A., (Polish). **41**, 1901, (333–336).

Nencki, M[arceli], et Zaleski, J. Sur les produits de la réduction de l'hémine à l'aide de l'acide iodhydrique et du iodure de phosphonium; sur la structure de l'hémine et de ses dérivés (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (317-332).

— Über die Reductionsproducte des Haemins, die Constitution desselben und Abkömmlinge. Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (217-221).

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber.

D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [3010 1640 1650 Q 1260 M 31201.

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). 16401.

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Etudes d'une nouvelle classe de combinaisons organiques: isonitriles et nitriles cycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (823–828). [1630 1660].

Scholl, Roland. Ueber einige Condensationsproducte aliphatischer Nitroverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (862–869). [1310].

Simon, L. J., et Dubreuil, L. Action des acides monohalogénés de la série grasse sur la pyridine et la quinoléine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418-421). [1310].

Tombeck, Daniel. Recherches sur des composés que forment les sels de cuivre des bases organiques et des bases de la série pyridique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). [1630].

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem-Ges., **34**, 1901, (416–420). [0190–1640].

Synthesen in Willstätter, Richard. der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–374). [1140 1640 3010 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

CYCLOIDS CONTAINING ONE. NITROGEN ATOM.

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & \mathrm{C_4H_5N} \\ \textbf{Pyrrole} & \overset{\mathrm{CH}}{\overset{\cdot}{\mathrm{CH}}} : \overset{\mathrm{CH}}{\overset{\cdot}{\mathrm{CH}}} \times \mathrm{H} \\ \end{array}$

Harries, C[arl]. Die Ueberführung von Pyrrol in Succindialdehydtetrame-thylacetal. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (87–89).

Tetra-iodo-pyrrole.

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur l'iodol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (269–272).

Nitro-tri-iodopyrrole C4HO2N2I3 i.e. C4NHI3(NO2) Di-nitro-di-iodo-pyrrole ('4HO4N3I2 i.e. C4NHI (NO2)

Cousin, H. J. pharm. chim., Paris. (sér. 6), **13**, 1901, (269–272).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloids} & \mathrm{C}_5\mathrm{H}_5\mathrm{N} \\ \textbf{Pyridine} & \mathrm{CH} & \begin{array}{c} \mathrm{CH} : \mathrm{CH} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \mathbf{N} \end{array}$

Sell, W. J., and Dootson, F. W. The Uldorine Derivatives of Pyridine. [Reactions of the compound, $C_{10}HCl_{11}N_2$, obtained by the action of chlorine on pyridine hydrochloride, with water, alcohol, benzoic and acetic acids, sodium hydroxide, sulphuric acid, and stannous chloride; also the influence of heat on it]. London, J. Chem. Soc., 79. 1901, (899-905) [Full paper]; Proc. (hem. Soc., 17, 1901, (131) [Abstract].

Compounds with BiCl3 and BiI3 Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (416-420). [0190] 1640).

Compounds with sulphate, nitrate, acetate, formate, and oxalate of copper.

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). $\{1630\}.$

> Diacetyl tartrate C5H5NC8H10O8

Wohl, A[lfred], und Oesterlin, C. Ueberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34.** 1901, (1139–1148). [1310] 1320].

Pyridine betaine
$$C_5 NH_5 < \begin{array}{c} CH_2 \\ O \end{array} > CO$$
and the homologous
$$C_5 NH_5 < \begin{array}{c} CHMe \\ O \end{array} > CO \text{ and}$$

$$C_5 NH_5 < \begin{array}{c} CHEt \\ O \end{array} > CO$$

Simon, L. J., and Dubreuil, L. Paris. C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (418-421). £1310].

Pyridino-dimethyl ether hydrochloride

 $(H_3,O,CH_3,C_5NH_5Cl.$ Salts. Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (157 195). [1210 1610]. (0-1881)

Cycloid C5H11N Piperidine $CH_2 < \frac{CH_1 \cdot CH_2}{CH_2 \cdot CH_2} > NH$

Piperidine Phosphate. Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (279-281). [1630 7050].

Piperidino-acetic acid. Benzylochloride of the ethyl ester C₁₆H₂₄O₂NCl i.e.

 $({}^{,}\mathrm{C}_{2}\mathrm{Et}\,,\mathrm{CH}_{2}\,,\mathrm{NC}_{5}^{1}\mathrm{H}_{10}(\mathrm{C}_{7}^{2}\mathrm{H}_{7}\mathrm{Cl})$ and the corresponding $\mathrm{C}_{16}\mathrm{H}_{24}\mathrm{O}_{2}\mathrm{NBr}$

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

Ethyl-piperidine.

Preparation. Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Aethylhydroperoxyd. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (738-749). [1210 1330].

Stilbazole.

o-, m-, p-Nitrostilbazoles C5NH4.CH: CH. C6H4NO2 and their salts.

K. Ueber Nitrostilbazele. Feist, K. Ueber Nitrostilbazele. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (464-467).

Cycloid C6H7N

C.H.MeN (Methylpyridine). Picoline α-Picoline.

[Compounds with chloride, sulphate nitrate, oxalate, and acetate of copper]. Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), (113-144). [1630].

Cvcloid CaHaN

Lutidine. α-Lutidine.

[Compounds with chloride, sulphate, nitrate, and oxalate of copper].

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). [1630].

Cycloid C₈H₅N. Phenyl-dicarbylamine

 $\frac{C}{C}$

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Paris, Bul. soc. chim., (sér 3), **25**, 1901, (823–828). [1630–1660].

Cycloid C.H.N Haemopyrrole.

Nencki, M[arcell], und Zaleski, J. L'eber die Reductionsproducte des Hamins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (997–1010). [4010-1940-Q-1156].

Cycloid CgH7N

Quinoline $C_6H_4 < CH : CH \\ N : CH$

Wikander, E. H. Some new Derivatives of Quinoline. (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (44-46).

Compounds with Bi(1,

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (804–805). [1630 0190 0680].

Compounds with BiCl3 and Bil3

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416-420). [0190 16401.

Quinoline Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Veber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (279–281). [1630 7050 1720].

Quinoline methyl iodoacetate C₁₂H₁₂O₂NI i.e. C₉H₇N(CH₂CO₂Me)I.

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

Quinoline betaine.

Simon, L. J., and Dubreuil, L. Paris. C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418–421). -1310].

Cycloid CoH, N Tetrahydroguinoline CaH11N

Tetrahydroquinolino-acetic acid. Ethyl ester C13H17O2N i.e. C9H10N.CH2.CO2Et and its methyloiodide CoH10N(Mel). CH2. CO2Et, and the corresponding methyl esters.

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & \mathrm{C_{12}H_9N} \\ \textbf{Carbazole} & \mathrm{NH} & \begin{array}{c} \mathrm{C_6H_4} \\ \mathrm{C_6H_4} \end{array} \end{array}$

Bromo-carbazoles. Vaubel, Wilhelm. Zur Kenntniss des Carbazols. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (784–785).

Cycloid C15H2N Thebenidine.

Vongerichten, E. Ueber Thebenidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (767-770). [3010 Q 1640].

Cycloid C16H11N Phenyl- naphthyl-carbazole.

Japp, F. R., and Maitland, W. mation of [phenyl-a-naphthyl- and phenyl-\(\beta\)-naphthyl-] carbazoles; a preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (176–177). [1230].

Cycloids C17H13N and C17H15N Morphidine is a mixture of

C₁₇H₁₅N and C₁₇H₁₃N Vongerichten, E. Ueber Morphidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767, 1162–1164). [3010 M 3120 M 3120 Q 91307.

CYCLOIDS CONTAINING ONE NITROGEN ATOM AND OXYGEN.

Cycloid C7H9ON Lutidostyril.

Moir, J. [3:5-Dibromo-, 5-nitro-, and 3-nitro-ψ-lutidostyril]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (70).

Cycloid $C_7H_9O_2N$ Imide C_5H_8 CO NH

[obtained from the imide of haematic acid].

Küster, William. Teber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174– 218). [4010 1350 1320 Q 1156].

Cycloid C7H11O3N

Ecgonic Acid

[may be Methylpyrrolidone-acetic acid] CH2. CO. NMe

ĊH₂ — ĊH.CH₂.CO₂H. Preparation.

Willstätter, Richard, und Bode, Adolf. Zur Kenntniss der Ecgoninsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (519-523).

Cycloids CaH5O2N

Phthalimide
$$C_6H_4 \stackrel{CO}{CO}NH$$

v. Phyhalic Acid 1330.

Isatin
$$C_bH_4 \stackrel{CO}{\searrow} C(OH)$$

Marchlewski, L[eon], and Buraczewski, J. Étude sur l'isatine (Polish). Kraków, 1901, (25). 25.5 cm. [1540].

und Radeliffe, L. G. Kenntniss des Isatins (VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1113–1115). [5010].

Cycloid C8H7ON

Indoxyl ('6H4\(\sqrt{\text{NH}}\)('H

Beyerinck, M[artinus] W[illem]. On isatan, the unstable compound, in which indoxyl occurs in Woad (Isatis tinctoria). Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (101-116) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (74-90) (Dutch). [M 3100 5400 D 5020].

Cycloid C₈H₉O₄N

Haematic Acid Imide

 $\mathrm{CO_2H}$. $\mathrm{C_5H_7}$ $\left\langle \begin{array}{c} \mathrm{CO} \\ \mathrm{CO} \end{array} \right\rangle$ NH

"Dibasic haematic acid."

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (174-218). [4010 1350 1320 Q 1156].

Cycloid C₈H₁₁O₂N

Dimethylpyrryl-acetic acid

 $\begin{array}{l} \operatorname{CH}:\operatorname{CMe} \\ \operatorname{CH}:\operatorname{CMe} \end{array} \text{N.} \operatorname{CH}_2.\operatorname{CO}_2\operatorname{H} \end{array}$

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1310–1320]. (p-1881)

Cycloid C₁₃H₁₃ON

Methyl-3, 4- cyclotrimethylenecarbostyril

 $C_6H_4 - C \cdot C \cdot H_2$ CHMe NH · CO · \ddot{C} · CH_2

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [134] 1540 1910 1310 19401.

Cycloid C13H13O2N

Phenyl- \beta- pyrryl-propionic acid

C4H3PhN . CH9 . CH9 . CO2H Kehrer, E[duard] A[lex]. Zur Kenntniss der Phenacyllävulin-[Phenheptandion-(4.7)-]säure- (1) und über eine neue Carbonsäure $C_{13}H_{13}O_2N$ der Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1263–1268). [1330].

Cycloid C₁₄H₁₂ON₂

Succinimide quinaldine

 $\begin{array}{c} C_9NH_6 \text{ . CH} : C \sqrt{\frac{C_2H_4}{NH}} \backslash CO \\ \textbf{Eibner, A., und Lange, O. Zur Cen-} \end{array}$

stitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1940].

Cycloid C15H9O4N

β- Naphthaguinoline 1, 3-dicarboxylic acid. Synthesis.

Doebner, O[skar], und Glass, G. Zur Kenntniss der Glyoxylsäure. (2. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (147–156). [1310].

Cycloid C₁₆H₁₇O₄N

4-p-Tolyl-2, 6-dimethyl-dihydropyridine 3, 5-dicarboxylic acid,

Ethyl ester.

 $\begin{array}{c} \text{C}_{20}\text{H}_{25}\text{O}_{4}\text{N} \quad i.e. \\ \text{NH} & \text{CMe}: \text{C}(\text{CO}_{2}\text{Et}) \\ \text{CMe}: \text{C}(\text{CO}_{2}\text{Et}) \\ \text{CHe}: \text{C}(\text{CO}_{2}\text{Et}) \\ \text{PMethyl} \end{array}$ benzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1330 1540 1340].

CYCLOIDS CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS.

GENERAL.

Fischer, Emil, und Seuffert, Otto Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem Ges., **34**, 1901, (795–798). T 2

Fischer, Otto. Ceber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723–727).

Steudel, H. Das Verhalten einiger Pyrimidinderivate im Organismus, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (285-290). [Q 1630 1635 9180].

Cycloid C5H5N. Methyl-pyrimidine.

$$CH \stackrel{N.CMe}{\sim} CH$$

2.6.5, 4-Dichloronitromethyl pyrimidine C₅H₃O₂N₃Cl₂ i.e.

CCI N. CMe C. NO.
Since Colombia, S., und Colman, J. Berlin,

Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C.H.N.

Indazole C₆H₄ CH XH

[Preparation].

Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795-798).

 $\begin{array}{c} \textit{Chloro-indazole} \\ \text{C_7H_6CIN_2 i.e. C_9H_4$} \\ \begin{array}{c} \text{CCI} \\ \text{X} \end{array} \\ \text{NH} \end{array}$

[Preparation and derivatives].

Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (795–798).

Cycloid C3H3N2 Methyl-indazole.

Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795–798).

1-Methyl-benzimidazole

College CH Need to Cheer Benze and Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

Cycloid C₁₁H₈N₂ Naphthimidazole

 $C_{10}H_6 \stackrel{\mathrm{NH}}{\underset{\mathrm{N}}{\bigvee}} CH$ [a-compound has β -form].

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

Cycloid C₁₁H₁₂N₂ Phenyl-dimethyl-pyrazole.

CMe: X СMe: CH XPh

 $\begin{array}{c} 5\text{-}Chloro-1\text{-}phenyl-3, 4\text{-}dimethyl-\\pyrazole\ C_{11}H_{11}N_2\text{Cl}\ i.e.\\ \text{CMe:}C\\ \end{array}$

Salts and p-nitro, p-amino, and dinitro derivatives.

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). chem. [1940].

5-Bromo- 1-phenyl- 3, 4-dimethylpyrazole C₁₁H₁₁X₂Br i.e. CMe: N CMe: CBr

Michaelis, A., Voss, U., und Greiss, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

> 5-Iodo- 1-phenyl- 3, 4-dimethylpyrazole $C_{11}H_{11}N_2I$ i.e. ('Me : N) NPh ('Me : CI)

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1940].

Cycloid $C_{12}H_{10}N_2$ 1-Methyl-naphthimidazole

 $C_{10}H_6 \stackrel{NMe}{\searrow} CH$

Ueber Benz- und Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

2-Methyl-naphthimidazole

C₁₀H_e NH CMe
Otto. Ueber Benz- und Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

Cycloid C12H14N2

Phenyl-methyl-ethyl-pyrazole

CMe: X CEt: CH XPh

5-Chloro-1-phenyl-3-methyl-4-ethyl-

its nitro, amino, and and dinitro derivatives.

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300–1308). [1940].

Cycloid C₁₂H₁₆N₂

1 - Phenyl - 3 - methyl- 4 - ethyl pyrazoline

Et CH . CH₂ NPh

Michaelis, A[ugust], coss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogenpyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

$\textbf{Cycloid} = C_{13}H_{16}N_2$

Phenyl-benzimidazole.

Miklaszewski B., et Niementowski, S[tefan]. Étude comparative de trois (B)-phenylbenzimidazoles isomères (Polish). Kraków, 1901, (2+34). 25.5 cm. [1640].

Cycloid $C_{13}H_{12}N_2$

1-Ethyl-naphthimidazole

 $C_{10}H$, XEt

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

3-Ethyl-naphthimidazole $\frac{C_{10}H_6 {\textstyle \sum_{NEt}^{N}} CH}$

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930–940).

1, 2-**Di-methyl-naphthimidazole** $C_{10}H_6 \stackrel{NMe}{\sim} CMe$

Fischer, Otto. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940).

Cycloid $C_{14}H_{18}N_2$ $\begin{array}{c} \text{3-Phenyl-5-amyl-pyrazole} \\ \text{NH} & \stackrel{N:CPh}{\text{C}(C_5H_{11})} \\ \end{array} \\ \text{CH} \end{array}$

Moureu. Ch., et Delange, R. Paris Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (302-313). [1510 1520 1530].

Cycloid C15H12N2

2:4- Diphenylglyoxaline NHCPh:N CH:CPh

Kunckell, Franz. Neue Darstellungs-weise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642). [1630].

Cycloid $C_{16}H_{10}N_2$

Naphthaphenazine $C_{10}H_6: N_2: C_6H_4$ 10-Chloro-α β-naphthaphenazine phenylo-

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085-1095). [5020 1630].

Cycloid C16H12N2 Diphenylpyrazine

CPh CH . X CPh

Di-p-chloro-2, 5-diphenyl-pyrazine

 $\begin{array}{c} C_{16}H_{10}N_2CI_2\ \textit{i.e.} \\ C_{5}H_{4}CI.\ C \swarrow CH.\ N \longrightarrow C.\ C_{6}H_{4}CI \end{array}$

and the corresponding C₁₆H₁₀N₂Br₂. Collet, A. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (929–931). [1530].

Cycloids $C_{16}H_{14}N_2$ 2-Phenyl-1-p-tolyl-glyoxaline $NH \stackrel{CPh:N}{\leftarrow} NH \stackrel{CPh:N}{\leftarrow} H_4Me$

Kunckell, Franz. Neue Darstellungs-weise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). [1630].

4-**Phenyl**-2-p-tolyl-glyoxaline $NH \xrightarrow{C(C_6H_4Me): N.} CH = CPh$

Kunckell, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642).

2:4-Diphenyl-5-methyl-glyoxaline

NH CPh: N CMe: CPh

Kunckell, Franz. Berlin, Ber. chem. Ges., 34, 1991, (637-642).

Cycloid C₁₇H₁₂N₂ 2-Phenyl-naphthimidazole

 $C_{16}H_{\bullet} \stackrel{NH}{\swarrow} CPh$

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Cycloids $C_{17}H_{16}N_2$

Phenyl-benzyl-methyl-pyrazole

CH; C : CH NPh

5-Chloro - 1- phenyl - 4-benzyl - 3 - methyl pyrazole C₁₇H₁₅N₂Cl i.e. C₇H₇, C:CCl CMe: N NPh Michaelis, A[ugust]. Voss. U., und

Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogenpyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1940].

Cycloid C2.H2.N2 Di-xylyl-piperazine.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. [Dixylyl- and di- ψ -cumyl- piperazine]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (254-258).

 $\begin{array}{c} \textbf{Cycloid} & C_{20}H_{12}N_2 \text{ i.e.} \\ & C_{4}H_{4},C:N \\ & C_{6}H_{4},C:N \end{array}$

Phenylo-chloride of the ehloro-derivative v. C26H15N2C1 infra.

Cycloid C22H30N2 Di-\psi-cumyl-piperazine.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (254-258).

Cycloid CaHanN.

Phenanthrazine. C_6H_4,C,N,C,C_9H_4

Ċ, H4. C. N. C. C6H4 "diphenanthrene azotide."

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539). [1540 1630 1530 1940].

Cycloid C26H26N2

(2:3:5:6)-Tetra-phenyl-piperazine.

YH CHPh. CHPh YH

Schmidt, Julius. Synthese des α-, β-, γ-, δ-Tetraphenylpiperazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (627-629).

Creloids cortaining Two NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

Cycloid C₃H₄O₂N₂ Hydantoïn CH₂/NH.CO

Mouneyrat, A. Transformation des acides a amidés en phénylhydantoïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (556-559). [1310].

See also Phenyl-Hydantoin C9H8O2N2 Phenyl-methyl-hydantoin $C_{10}H_{10}O_2N_2$ Phenyl-ethyl-hydantoin $C_{11}H_{12}O_2N_2$ PHENYL-ISOPROPENYL-HYDANTOIN

 $C_{12}H_{12}O_2N_2$. Phenyl-isobutyl-hydantoïn $(^{\circ}_{13}H_{16}O_{2}N_{2}\\(^{\circ}_{16}H_{14}O_{2}N_{2}$ Phenyl-benzyl-hydantoin Diphenyl-4-thiohydantoïn C15H12ON2S

Cycloid C4H2O6N2 Dicyanogen dioxide dicarboxylic Acid.

Ethylester C.H. O₆N₂ i.e. (CNO)₂(CO₂Et)₂ or (O₂Et. C. NO $O\overset{\circ}{N},\overset{\circ}{C},CO_2Et$

Its salts and alkylamides. Scholl, Roland, und Schöfer, Alwin. Veber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (870-881). [1310].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & C_4H_4 \odot N_2 \\ \textbf{Pyridazone} & CH & CH \cdot CO \\ \hline (CH : N) & NH \end{array}$

1-Benzovl derivative.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1330 1630 1910].

Cycloid C₄H₄O₂N₂
Uracil NH (CO, NH) CH

v. Methyl-uracil C₅H₆O₂N₂ C'HeO'N HYDRO-URACIL METHYL-DIHYDROURACIL C₅H₈O₂N₂

Cycloid C4H4O4N2 Dialuric Acid

(CO) $\left\langle \begin{array}{c} \mathrm{XH} \cdot \mathrm{CO} \\ \mathrm{XH} \cdot \mathrm{CO} \\ \end{array} \right\rangle \mathrm{CH} \cdot \mathrm{OH}$ Alkali salts.

Koech, Paul. Ueber die Umwandlung der Isodialursäure in Dialursäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (246-259).

Isodialuric Acid

CO NH. CH(OH) CO NH. CO Koech, Paul. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **315**, 1901, (246–259).

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (259-268). [1950].

Cycloid C4H6ON2

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1630 1310].

$\textbf{Cycloid} \quad C_4 H_6 O_2 N_2$

[Hydrouracil is identical with the B-lactylurea of Weidel and Roithner.]

Tafel, Julius. Notiz über Hydro-uracil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (144).

$\textbf{Cycloids} \quad \mathrm{C_5H_6O_2N_2}$

Thymine NH CO.CMe CH. (Methyluraeil).

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1310].

Steudel, H. Die Constitution des Thymins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (241-244). [Q 1630].

Cycloid C5H8O2N2 Methyldihydrouracil

 $NH \stackrel{CO.CHMe}{\leq CO.NH} CH_2$ (Hydrothymine).

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1310].

Methyldihydrouracil

 $\label{eq:condition} \begin{array}{c} XH < \stackrel{\text{\tiny CO.CH}_2}{\text{\tiny CO.XH}} \\ \text{CO.XH} \end{array} \\ \text{CHMe} \\ \text{Fischer, Emil, und Roeder, Georg.}$

Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1310].

Cvcloid C₆H₄O₆N₂

Pyrazole 3:4:5-tricarboxylic Acid.

 $\begin{array}{c} \mathrm{CO_2H} \cdot \mathrm{C} \cdot \mathrm{C}(\mathrm{CO_2H}) \searrow \mathrm{N} \\ \mathrm{CO_2H} \cdot \mathrm{C} \cdot \mathrm{NH} \end{array}$

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345–348). [1310 1730].

Cycloid C6H6O6N2

Pyrazoline 3:4:5-tricarboxylic Acid

CO₂H. CH. C(CO₂H) N CO₂H. CH. NH Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345–348). [1310 1730].

Cycloid C6H8ON2 3-4-Cyclotrimethylene-pyrazolone

 $\begin{array}{c} \mathrm{CH_2} \stackrel{\mathrm{CH_2}}{\sim} \stackrel{\mathrm{C.NH}}{\sim} \mathrm{NH} \ (?) \\ \mathbf{Dieckmann} \cdot \mathrm{W. \quad Liebigs \ Ann. \ Chem.,} \end{array}$

Leipzig, **317**, 1901, (27-109). [1340] 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C₆H₈O₃N₂ Ethyl-pyrazolone carboxylic Acid.

3-Ethyl-pyrazolone 1-carboxylamide. $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \subset \text{CEt: N} \\ \text{CO} \end{array} \hspace{-0.5cm} \text{N.CO.XH}_2 \\ \text{Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci.,} \\ \end{array}$ **132**, 1901, (978–980). [2000 1310].

Cycloid C₆H₁₄O₂N₂

3:6-Di-ethyl-2:5-diketopiperazine

 $\mathrm{C_4H_4O_2N_2Et_2}$ Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (433-454). [1310-1320].

$\begin{array}{c} \textbf{Cycloid} \quad C_7 H_4 O N_2 \\ \textbf{Indiazone} \quad C_6 H_4 \left(\begin{array}{c} CO \\ N \end{array} \right) \\ \textbf{Indiazone oxime.} \end{array}$

 $C_7H_5ON_3$ i.e. C_6H_4 N=N

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34,

1901, (1309-1339). [1630 1330 1430 1720].

Dichloro-indiazone oxime $(^{\circ}_{7}H_{3}ON_{3}Cl_{2}\ i.c.\ C_{6}H_{2}Cl_{2} \left\langle \begin{array}{c} C(NOH) \\ N = N \end{array} \right\rangle$ and Dibromo-indiazone oxime.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339).

Cycloid C7H,ON2 o-Hydrazinobenzoic Acid

Anlegaride CH4 NH

Preparation]. Fischer, Emil. und Seuffert, Otto. Ceber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795-798).

Cycloid C₇H₁₀ON₂ 3. 4-Cyclotetramethylene-5-pyrazolone

 $(H_{2}, H_{3}, H_{3}) = X$ CH, CH₂, C = X CH₂, CH₃, CH, CO Dieckmann, W. Liebigs Ann. chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27 109). [1340] 1540 [1910 1310 1940].

Cvcloid C7H10O3N2 Propyl-pyrazolone carboxylic Acid.

3-Propyl-pyrazolone 1-carboxylamide $C_7H_{11}O_2N_3$ i.e. $CH_2 < \frac{CPr:N}{CO} > N.CO.NH_2$

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978-980). 2000 1310.

Cycloid CaHeON2 Oxy-cyano-lutidine.

Moir, J. [p-and o- Cyanohydroxylutidine]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1501, (69-70).

Cycloid CaHaO.No. Dioxy-methyl-benzimidazole

 $CH_{\bullet}(OH) \cdot C \stackrel{NH}{\swarrow} C_{\bullet}H_{\bullet} \cdot OH$

Phenoxy-2-methyl -6 - ethoxy - benzimid-azole.

 $CH_2(OPh) \cdot C \stackrel{\text{NH}}{\swarrow} C_b H_3 OEt$

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (188–192). [1640].

o-Methory-phenoxy-5-ethory-benzimid-

o-Methody-phichology azole. $C_6H_4(OMe) \cdot O \cdot CH_1 \cdot C \times X \times C_6H_2OEt$

Cohn, Georg. Ueber aromatische Phenexacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F., 63, 1901, (188-192). [1640].

p-Tolyloxy-2-mothyl-5-cthoxy-benzimid-azole.

 $CH_1OC_1H_5)$. $C \stackrel{CLORC_1}{\searrow} C_tH_5$. OEt

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1991, (188-192).

m-Thymoxy-2-methyl-5-ethoxy-benzimidazole.

[1:4:3] $C_{\mathfrak{b}}H_{\mathfrak{J}}MePr.O.CH_{2}.C \underset{X}{\overset{NH}{\searrow}} C_{\mathfrak{b}}H_{\mathfrak{J}}OEt$

and the isomeric carracroxy-methylethorybenzimidazole.

Georg. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (188–192).

> m-Eugenoxy-2-methyl-5-ethoxybenzimidazole C.H. (OMe).O.CH. CNH C,H3OEt

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leip-zig, (N. F.), **63**, 1901, (188-192).

α- and β-Naphthyloxy-2-methyl-5-ethorybenzimidazole

 $C_{10}H_7O:CH_2:C \stackrel{\textstyle \times NH}{\searrow} C_{\mathfrak{b}}H_5OEt$

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leitzig, (N. F.), **63**, 1901, (188–192).

> Cycloid C₈H₁₂O₂N₂ 3-Methyl-5-propyl-pyrazole 4-carboxylic Acid $XH \stackrel{X: CMe}{C(C_2H_7)} C.CO_2H$

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1630 1310].

Cycloid C9H6O4N2 Benzimidazole 2, 7-dicarboxylic Acid

 $C_6H_2(CO_2H) \stackrel{XH}{\swarrow} C.CO_2H$

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen y-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902–907). [1330 1800 6150].

Cycloids C9H8O2N2 α-Phenylhydantoïn

CHPh/XH.CO

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366-377). [1330-1630-0210].

γ-Phenylhydantoïn CH₂. CO NPh

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310].

Cycloids CgH10ON2 Phenylene-di-methyl-urea

 $C_6H_4 \stackrel{\mathrm{NMe}}{\stackrel{\mathrm{NMe}}{\stackrel{\mathrm{NO}}{=}}} CO$

[Formation.] Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

 $\begin{array}{c} \textbf{Oxy-dimethyl-benzimidazole} \\ CH_2(OH) \cdot C {N \choose N} CC_6H_3 \mathrm{Me} \end{array}$

[1640].

o-Methoxyphenoxy-2-methyl-5-methylbenzimidazole

 $C_{_{0}}^{*}H_{4}(OMe) \cup C \cup C \cup C \cup N \\ N \cup C_{_{6}}^{*}H_{3}Me$

Cohn, Georg, J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (188–192).

Eugenoxy-2-methyl-5-methyl-benzimid-

zig, (N. F.), 63, 1901, (188-192).

Cycloid C9H12ON2 1, 3-Dimethylbenzimidazolone dihydride

 $C_6H_4 \stackrel{\mathrm{NMe}}{\stackrel{}{\sim}} CH$. OH

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

$\textbf{Cycloids} \quad \mathrm{C}_{10}\mathrm{H}_8\mathrm{O}_2\mathrm{N}_2$ Oxyphenylpyridazone

HO.C CC. NPh N

4-Bromo-5-phenoxy-1-phenyl-pyridazone.

 $\begin{array}{c} C_{16}H_{11}O_2N_2Br \quad i.c. \\ PhO \cdot C \left\langle \begin{array}{c} CO \cdot NPh \\ CBr \cdot CH \end{array} \right\rangle N \end{array}$

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1330 1630 1910].

1-Phenyl-pyrazole 4-carboxylic Acid $\operatorname{NPh} \stackrel{\operatorname{CH}:C:CO_2H}{\overset{\operatorname{CH}:C:CO_2H}{\operatorname{N}:CH}}$

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (18-42). [1310 1320 1330].

Cycloid C₁₀H₁₀ON₂ 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolone NPh N: CMe CO. CH,

Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1630 1310].

Cycloid $C_{10}H_{10}O_2N_2$ Phenylmethylhydantoïn

Me. CH. CO NH. CO

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310].

Cycloid $C_{11}H_8O_3N_2$ Benzylidene-barbituric Acid

 $CO \left\langle \begin{array}{c} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \\ \end{array} \right\rangle C : CHPh$

and its o-nitro-derivative. Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensation von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1339–1344). [1940].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{11}H_{10}ON_2$ 1-Phenyl-5-methyl-pyridazone CO NPh. N CMe: CH Wolff, Ludwig. Ueber ein neues

Condensationsproduct der Brenztrauben-Liebigs Ann. chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1910 1940].

$\textbf{Cycloids} \quad C_{11}H_{10}O_2N_2$ 1-Phenyl-5-methyl-pyrazole 3-carboxylic Acid

NPh < N: CMe : CH.

Wolff, Ludwig. Ueber ein neue-Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **317**, 1901, (1–22). [1310 1910 1940].

5-Chloro-1-phenyl-3-methyl-pyrazole 4-carboxylic acid

 $C_{11}H_{9}O_{2}N_{2}Cl \quad \textit{i.e.} \quad \underbrace{CMe:N}_{CO_{2}H:C:CCl} \nearrow NPh$

Michaelis, A., Voss, U., und Greiss, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300–1308). [1940].

Cvcloid C,H,ON2 Phenyldimethylpyrazolone

XPh ('O, CH XMe, CMe (Antipyrine).

Ebert, Gustav, und Reuter, Baptist. Mittheilungen über einige Derivate des 1-Phenyl-2, 3-dimethyl-5-pyrazolons. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (43-44).

Lawrow, D. Ueber die Ausscheidung des Antipyrins aus dem thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (111–120). [Q 9180 8317].

Springer, Edmund. Antipyrin, seine Salze und Derivate. Pharm. Žtg, Berlin, **46**, 1901, (430–431). [Q 9180].

$$\label{eq:charge_constraint} \begin{split} \text{1-Phenyl-3-ethyl-pyrazolone} \\ \text{CH}_2 & \begin{array}{c} \text{CEt: N} \\ \text{CO} \end{array} \\ \text{NPh} \\ \text{and bis-phenyl-ethyl-pyrazolone} \end{split}$$

(C₁₁H₁₁ON₂)₂. **Blaise,** E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978–980). [2000 1310].

Cycloid C11H12O2N2 Phenyl-ethyl-hydantoïn

EtCH.CO NPh

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (556-559). [1310].

Cycloid $C_{11}H_{14}ON_2$ Cytisine.

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605–619). [3010–1640–1650–M-3120].

> Nitrocytisine C₁₁H₁₃O₃N₃ i.e. $C_{11}H_{13}(XO_2)X_2O$

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (605-619).

Oxycytisine $C_{11}H_{14}O_2N_2$ i.e. $C_{11}H_{13}ON$, N, OH

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (605-619).

Cycloid C₁₂H₈O₃N₂ Benzo-\beta-ketocyclopentane-azine

and its ethyl ester C14H12O3N2 Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725), [1310 1630].

Cycloid C₁₂H₁₀O₃N₂ 1-Phenyl-5-methyl-pyridazone 3-carboxvlic Acid

 $CO \left\langle \begin{array}{c} \mathrm{NPh} \cdot \mathrm{N} \\ \mathrm{CMe} : \mathrm{CH} \end{array} \right\rangle C \cdot CO_2 H$

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1910 1940].

Cycloid C₁₂H₁₀O₄N₂ Quinoxaline 2, 3-diacetic Acid

 $\begin{array}{c} \text{Hoxamire} & \textbf{-}, & \text{Call} \\ \text{C'}_{0}\text{H}_{4} \swarrow \text{N} : \text{C'}_{1}\text{CH}_{2} \cdot \text{CO}_{2}\text{H} \\ \text{N} : \text{C'}_{1}\text{C'}_{1}\text{C'}_{2} \cdot \text{CO}_{2}\text{H} \end{array}$

Diethyl ester C16H18O4N2 i.e. $C_0H_4 \stackrel{N:C.CH_2.CO_2Et}{\sim} E_1$

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Phenyl-methyl-pyrazole dicarboxylic Acid.

Diethyl ester C3HPhN2(CO2Et)(CH2.CO2Et)

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (18-42). [1310 1320 1330].

Cycloid C12H12O2N2 Phenyl-isopropenyl-hydantoïn

 $\operatorname{NPh} \left\langle \begin{array}{c} \operatorname{CO} \cdot \operatorname{C} : \operatorname{CMe}_2 \\ \operatorname{CO} \cdot \operatorname{NH} \end{array} \right.$

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910-918). [1320].

Cycloids C₁₂H₁₄ON₂ 1-Phenyl-3-propyl-pyrazolone

CH₂ CPr: N NPh (O) NPh Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci.,

132, 1901, (978–980). [2000 1310].

Phenyl-propyl-pyrazolone and the

bispyrazolow C₂₄H₂₆O₂X₄ **Bongert,** A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (973–975). [1630–1310].

Cycloid C12H14O3N2

Phenylcarbimino-2-pyrrolidine carboxylic Acid

 $\mathrm{CH_2} \underbrace{\mathrm{CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H}}_{\mathrm{CH_2 \cdot \dot{X} \cdot CO \cdot NHPh}}$ and its inner-anhydride.

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454–464). [1310] 80001.

Cycloid C₁₂H₂₂O₂N₂ 3: 6-Diisobutyl-2: 5-diketopiperazine (leucinimide).

Also 3:6-di-n-butyl-2:5-diketopiperazine.

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1310–1320].

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **32**, 1901, (592-597). [8040-1610-Q-1610 1145 1156].

Cycloids $C_{13}H_{10}O_3N_2$ Tolu-\beta-ketocyclopentane-azine carboxylic Acid

and its ethyl ester.

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725), [1310 1630].

Cinnamylidene-barbituric acid

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339-1344). [1340 1940].

Cycloid C13H12ON2 σβ-Naphthylene-dimethyl-urea (,¹⁰H^e⟨Z,Me⟩(;O

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Berlin, Ber. D. chem. Napht-Imidazole. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

Cycloid $C_{13}H_{12}O_4N_2$ Toluquinoxaline-diacetic acid

 $\begin{array}{c} \text{C}_{6}\text{H}_{3}\text{Me} & \text{N}: \text{C} \cdot \text{CH}_{2} \cdot \text{CO}_{2}\text{H} \\ \text{N}: \dot{\text{C}} \cdot \text{CH}_{2} \cdot \text{CO}_{2}\text{H} \end{array}$ Ethylester. $\begin{array}{c} C_{17}H_{20}O_4N_2 \quad i.e. \\ C_{17}H_{20}O_4N_2 \quad i.e. \\ N:C:CH_2:CO_2Et \\ N:C:CH_2:CO_2Et \end{array}$

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712–725). [1310 1630].

Cycloids C₁₃H₁₄ON₂ 1, 3-Naphthimidazolone dihydride $C_{10}H_6 \stackrel{NMe}{<} CH$. OH

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

1-Phenyl-3, 4-cyclotetramethylene-5-pyrazolone

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot C = N$ CH₂. CH₂. C = N NPh CH₂. CH₂. CH. CO Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Cvcloid C13H16O2N2 Phenyl-isobutyl-hydantoin C₄H₉. CH. CO NPh

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim.. (sér. 3), **25**, 1901, (556-559). [1310].

Cycloid C13H16O7N2 Gluco-diaminobenzoic acid $CO_2H.C_6H_3 \stackrel{NH}{\swarrow} C(CH.OH)_4$, $CH_2.OH$

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen y-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902–907). [1330 1800 6150]

Cycloid $C_{14}H_{16}O_2N_2$

o, 2-Di-oxy-3-phenyl-quinoxaline

C₆H₄ N: C'. C₆H₄. OH N: C'. OH Marchlewski, L., und Sosnowski, J.

Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108–1112). [5010].

Cycloid C14H16ON2

1-Phenyl-4-methyl-3, 4-cyclotetramethylene-5-pyrazolone

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot C == N$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CMe \cdot CO$ NPh

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C15H10ON2 Methyl-coumarophenazine

 $\begin{array}{c} C_6H_3M_6 {\scriptsize \begin{pmatrix} N:C,C_6H_4\\N:C&{--}O \end{pmatrix}} \\ \textbf{Marchlewski,} \ L., \ und \ Sosnowski, \ J. \end{array}$ Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108–1112). [5010].

Cycloid $C_{15}H_{12}O_2N_2$ o, 2-Di-oxy-3-phenyl-methyl-quinox-aline

 $C_6H_3Me \stackrel{X : C : C_6H_4OH}{X : C : OH}$

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108-1112). [5010].

Cycloid $C_{16}H_8O_2N_2$ 5-6-Diketo- $\alpha\beta$ -Naphthaphenazine.

C₆H₄: N₂: C₁₆H₄O₂
Lindenbaum, S. Einwirkung von 2,
3-Dibrom-α-Naphtochinon auf o-, mund p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1940–1530].

 $\textbf{Cycloid} \quad C_{16}H_{10}ON_2$

5-**0xy-\alpha\beta-naphthaphenazine** $C_6H_4: X_2: C_{16}H_5: OH$ [α -Naphthemphodol].

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2. 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf σ-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050–1060). [1940–1530].

 $\begin{array}{l} 6\text{-}Bromo\text{-}5\text{-}oxy\text{-}\alpha\beta\text{-}naphthaphenazine} \\ \mathbf{C}_{16}\mathbf{H}_3O\mathbf{N}_2\mathbf{Br}\ i.e.\ \mathbf{C}_5\mathbf{H}_4:\mathbf{N}_2:\mathbf{C}_{16}\mathbf{H}_4\mathbf{Br}\ .\ OH} \\ \textbf{Lindenbaum},\ \mathbf{S}.\quad \ \, \text{Berlin},\ \ \, \text{Ber}.\ \ \, D.\ chem.} \\ \textbf{Ges.},\ \textbf{34},\ 1901,\ (1050\text{-}1060). \end{array}$

 $\begin{array}{cc} \textbf{Cycloid} & C_{15}H_{16}O_2N_2\\ & \textbf{Indigo.} \end{array}$

Brunck. Die Entwicklungsgeschichte der Indigo-Fabrikation. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (19-25). [5020].

Täuber, Ernst. Ueber die wissenschaftliche und technische Entwickelung der Indigochemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (233–235, 249–251). [5020].

Manchot, W., und Herzog, J. Ueber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (318–330). [5020 6500].

Vaubel, Wilhelm. Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (892-893). [5020-6300].

Cycloid $_{16}H_{14}O_2N_2$ Phenyl-benzyl-hydantoin

CH₂Ph . CH . CO NPh

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (556-559). [1310].

Cycloid C₁₇H₁₂ON₂ Methyl-rosindone.

9-Chloro-7-methyl-rosindon $C_{17}H_{11}ON,C1$ i.e. $N = C_{1},H_{5}$ $C_{6}H_{5}C1,NMe$

and the isomeric 10-Chloro-12-methyl-prasindone.

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901. (1095-1101). [5020—1630].

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & \mathrm{C}_{18}\mathrm{H}_{12}\mathrm{ON}_2 \\ \textbf{β-Quinophthaline} \end{array}$

 C_9XH_6 , $CH:C \searrow C_6H_4 \searrow CO$

and its bromo-derivatives **Eibner**, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303–356). [5020 1940 1640].

Cycloid C₁₉H₁₂O₃N₂
Benzylidene-benzo-\theta-keto-cyclopentane-azine carboxylic acid

 C_0H_4 N:C:C(CHPh) $N:C:CH(CO_2H)$ and its Ethyl Ester.

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Cycloid $C_{20}H_{14}O_{5}N_{2}$

Benzylidene-tolu-\beta-keto-cyclopentane-azine carboxylic acid

 C_0H_3Me X:C:C(CHPh) $X:C:CH(CO_2H)$

and its Ethyl ester C22H₁₈O₂N₂

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Cycloid $C_{23}H_{16}ON_2$

Methyl-rosindone

 $\begin{array}{c} B\text{-}Chloro\text{-}o\text{-}methyl\text{-}rosindone\\ C_{23}H_{15}O\text{ClN}_2 \text{ i.e.}\\ C_{10}H_{5}O:N_2\text{Ph}(C_6H_2\text{ClMe}) \end{array}$

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reac-

Berlin, Bet D. chem. Ges., 34, tion. (940-949). [5020 1940 1230 1901. 1630].

> Cycloid $C_{23}H_{16}O_2N_2$ Oxy-methyl-rosindone. Methyl ether.

B-o-Methyl-methoxy-rosindone. C24H18O2N2 i.e.

 $C_{10}H_5O: N_2Ph(C_6H_2Me(OMe))$ Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949). [5020—1940—1230 1630].

AZONIUM CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Cycloid C₁₇H₁₁O₄N₂ClS

10-Chloro-5-oxy - αβ - naphthaphena zine-3-sulphonic acid. Anhydride of the methylohydroxide.

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095–1101). [5020 1630].

Cycloid C23H17ON2I Oxy-methyl-naphthaphenazine phenylo-iodide. Methyl ether: B-o-Methyl-methory-naphthaphenazine phenylo-iodide.

 $\begin{array}{c} C_{24}H_{19}ON_2I \quad i.e. \\ C_{10}H_6: N_2PhI: C_6H_2Me \ (OMe) \\ \textbf{Fischer}, \quad Otto. \quad \quad Zur \quad Kenntniss \quad der \end{array}$ Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940-949). [5020 1940 1230 1630].

Cycloid C₂₆H₁₆N₂Cl₂ 11-Chloro-flavinduline chloride $\left\langle \begin{array}{c} C_6H_4 \cdot C = X - \\ C_6H_4 \cdot C \cdot X(PhC!) \end{array} \right\rangle C_6H_3C!$

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

CYCLOID CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS, OXYGEN, AND SULPHUR.

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Cycloid} & C_3H_2N_2OS \\ \textbf{Glyoxyl-thiourea} & CS \swarrow \begin{array}{c} N:CH \\ NH,CO \end{array} \end{array}$

Doebner, O[skar], und Glass, G. Zur Kenntniss der Gly xylsäure. (2. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (147–156). [1310].

> CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

> > Cvcloids C5H5N3

5-Amino-4-methyl-pyrimidine

 $\mathsf{CH} \overset{\mathrm{N.CMe}}{\underset{\mathrm{N.CH}}{\langle}} \mathsf{C.XH_2}$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

2-Chloro-5-amino-4-methyl-pyrimidine C.H.S.Cl i.e.

 $\mathrm{CCl} \left\langle \begin{smallmatrix} \mathrm{N} & \mathrm{CMe} \\ \mathrm{N} & \mathrm{CH} \end{smallmatrix} \right\rangle \mathrm{C.XH_2}$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

6-Amino-methyl-pyrimidine

 $CH \begin{pmatrix} CM^{\alpha} - X \\ C(NH_2) : X \end{pmatrix} CH$

5, 6, 4-Chloro-amino-methyl-pyrimidine $C_5H_6N_3CI$ i.e. $CH\begin{pmatrix} N \cdot CMe \\ N \cdot C(NH_2) \end{pmatrix}$ CCI

and the corresponding bromo-aminomethyl-pyrimidine.

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

2-Chloro-6-nitramino-4-methyl-pyrimidine C5H5O,N4Cl i.e.

 $CCI \left(\begin{array}{c} N & -- & C(CH_3) \\ N & C(NH, NO_2) \end{array} \right) CH$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

2-Chloro-5-nitro-6-amino-4-methyl-pyri- $\begin{array}{ll} \textit{midine} & C_5H_5O_2N_4C1 \; \textit{i.e.} \\ \text{CCl} \begin{pmatrix} N \cdot \text{CMe} \\ N \cdot \text{C(NH}_2) \end{pmatrix} \text{C} \cdot \text{NO}_2 \end{array}$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C7H7N3 o-Phenylene-guanidine C₆H₄ NH C: NH

Benzoyl-o-phenylene-quanidine

NBz: (': (NH)₂: C₅H₄
Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408-418).

Cycloid C₈H₇N₃
Phenyl-triazole CH\(\times\) \text{X \cdot N}

Young, George, and Oates, William Henry. [C-Phenyltriazole and its platinichloride]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (665) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid C.H.N. Phenyl-methyl-triazole ('H_N - N NMe . ÜPh

Young, George, and Oates, William Henry. [3-Phenyl-1-methyl-5-hydroxytriazole and its acetyl derivative; also the action of phosphorus pentachloride 3-m-Nitrophenyl-1-methyl-hy-2-Phenyl-1-methyltridroxvtriazole. azole]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (659-668) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid C₁₆H₁₃N₃ Methylamino-dimethylbenzimidazole.

Acetyl derivative $C_{12}H_{15}ON_3$

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). f1630 1640 1340].

Cycloid C₁₁H₁₃N₃

Imino-phenyl-dimethyl-pyrazole

NH\(\begin{array}{c} NMe --- CMe \\ C(NPh) . CH \end{array}

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (723–727).

Cycloid C12H9N3

Nitro-derivative. C₁₂H₈(NO₂)N₃ [From anilopyrine]. Also its reduction-product C₁₂H₈(NH₂)N₃

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von

Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723-727).

Cycloid C17H15N2

2-Methyl-5-ethyl-ψ-indophenazine.

 $C_6H_4 \stackrel{C:N}{\underset{N:C.NEt}{\bigvee}} C_8H_3Me$

Marchlewski, L., und Radeliffe, L. G. Zur Kenntniss des Isatins (VII. Mit-theilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1113–1115). [5010].

Cycloid C17H17N3

Phenylimino-phenyl-di-methylpyrazole.

NPh NMe. CMe

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (723-727).

Cycloid C29H21N3

B-o-Methyl-phenyl-isorosinduline.

i.e. C₁₉H₆: N₂Ph(C₆H₂MeNPh)

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940-949). [5020 1940 1630].

CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

Cycloid C4H7ON3

Creatinin HN: C NMe. CH₂

Gérard, E[rnest]. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (153-

Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (361–365).

Cycloid C5H7ON3

Oxy amino methyl-pyrimidine.

Methul derivative:

2-Methoxy-5-amino-4-methyl-pyrimidine C.H.ON, i.e.

MeO.C. N. CMe C. XH₂
S. CH Gabriel, S., und Colman, J. Berlin,

Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234 1257). [Q 1630].

Cycloid CaH11O3N3

 $\begin{array}{c} \textbf{Acid} \\ \text{NH}_2.\text{CO.N} & \begin{array}{c} \textbf{N:CMe} \\ \text{CMe} \end{array} & \begin{array}{c} \textbf{C.CH}_2.\text{CO}_2 \textbf{H} \\ \text{Ethyl Ester} \end{array} \\ \text{NH}_2.\text{CO.N} & \begin{array}{c} \textbf{N:CMe} \\ \text{CMe} \end{array} & \begin{array}{c} \textbf{C.CH}_2.\text{CO}_2 \textbf{Ethyl} \end{array} \end{array}$ From semicarbazide and ethyl diacetyl-

propionate. March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (697-699). [1310].

Cvcloid CoHoON3

Oxy-phenyl-methyl-triazole.

N.NMe ÖPh.N →C.OH

Young, George, and Oates, William Henry. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (659-668).

Cycloid $C_{10}H_{11}O_3N_3$

Amino-dimethyl-benzimidazolone carboxylic Acid.

Acetyl-4-amino-1, 3-dimethyl-benzimidazolone-5-carboxylic acid.

 $C_{12}H_{13}O_4N_3$ **Pinnow**, Joh. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129-1138). [1630 1640 13401.

Cycloid C11H7O2N3

2-Carbonyl-4-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-1, 3-quinoline-diazine.

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339-1344). [1340 1940].

Cycloid C11H11ON3

Young, George, and Oates, William Henry. [3-Styrenyl-1-methylhydroxytriazole and its acetyl derivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (666-667) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid C14H11ON3

2-Oxy-o-amino-3-phenyl-quinoxaline.

 $C_6H_4 \stackrel{N:C.C_6H_4.NH_2}{\swarrow}$

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108–1112). [5010].

Cycloid C17H13ON3

2-Oxy-o-amino-3-phenyl-methylquinoxaline.

 $C_6H_3Me \stackrel{N:C:C_bH_4:NH_2}{\stackrel{N:C:OH}{=}}$

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108-1112). [5010].

Cycloid CanH15ON3

Oxy-amino-diphenyl-quinoxaline.

Methoxy-amino-diphenyl-quinoxaline.

$$C_{21}H_{17}ON_3$$
 i.e.
$$C_6H_2(NH_2)(OMe) \begin{cases} N: CPh \\ N: \dot{C}Ph \end{cases}$$

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1076-1079). [1630].

Cycloids C22H15ON2

10-Amino-rosindone.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-αnaphtols. $OH: NO_2: NO_2: NO_2 = 1:2:4:8$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1540 5020 1530].

5-0xy-6-phenylamino-a \(\beta\)-naphthaphenazine.

C₆H₄: N₂: C₁₀H₄(OH)NHPh [Anilido-a-naphtheurhodol].

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des a, B-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060), [1940 1530].

AZONIUM CACLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

Cycloid C13H18ON3I

4- Amino- 1. 2. 5- trimethyl-benzimidazole.

Methyloiodide of the acetyl derivative.

$$C_{b}H_{2}Me(XHAc) \left\langle \begin{matrix} XMe \\ XMeI \end{matrix} \right\rangle CMe$$

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1630–1640–1340].

Cycloid C17H18N2Cl3

9-Chloro- 5-amino-αβ-naphthaphenazine 7- methylochloride.

 $C_{10}H_5(NH_1): N_2MeCl: C_6H_3Cl$

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095-1101). [5020-1630].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{22}H_{15}N_3Cl_2$

9-Chloro-rosinduline chloride. $C_{16}H_5(NH_{\odot}): N_2PhCl: C_6H_5Cl$

(9-Chloro-5-amino-αβ-na) lithaphenazine 7- phenylochloride).

Kehrmann, F., und Krazler, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020—1630].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{22}H_{15}N_{0}ClBr$

Chloro-isorosinduline bromide

 $C_{17}H_6: N_2(NH_2C_2H_4)Br: C_6H_3Cl_49-Chloro \alpha\beta$ -naphthaphenazine aminophenalobromide).

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102-1108). [5020 1630].

Cycloid $C_{23}H_{17}N_3Cl_2$

9-Chloro-5-phenylamino-αβ-naphthaphenazine 7-methylochloride.

 $NHPh.C_{10}H_5:N_0MeCl:C_6H_3Cl$

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095-1101). [5020-1630].

Cycloid $C_{23}H_{17}O_6N_3ClS_2$

9-Chloro-5-phenylamino- $\alpha\beta$ -naphthaphenazine p-3-disulphonic Acid.

Anhydride of the methylo-hydroxide. $N = -C_{16}H_4(SO_2H)$. NH $C_8H_8(C1, NMe_8, O_8SO_8, C_8H_4$

Kehrmann, F., und Müller, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095–1101). [5020–1630].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{26}H_{18}N_3Cl$

Amino-flavinduline chloride $C_{14}H_7(NH_2): N_2PhCl: C_6H_4$

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210–1217). [5020].

Cycloid $C_{28}H_{19}N_5Cl_2$

9-Chloro-phenyl-rosinduline chloride

 $\text{NHPh.C}_{16}\text{H}_{5}$ $\left(\begin{array}{c} \text{N(PhCl)} \\ \text{N} \end{array}\right)$ $C_{6}\text{H}_{3}\text{Cl}$

9-Chloro-phenyl-5-amino-**αβ-naph**thaphenazine phenylo-chloride.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{29}H_{21}N_3Cl_2$

9-Chloro-p-tolyl-rosinduline chloride

 C_7H_7NH . $C_{10}H_5$: N_2PhCl : C_6H_3Cl (10-Chloro-p-tolyl-5-amino - $\alpha\beta$ -naphtha - phenazine phenylochloride.)

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085-1095). [5020 1630].

Cycloid C29H23N4Cl3

9-Chloro-m-amino-p-tolyl-rosinduline chloride hydrochloride.

(Hydrochloride of 9-chloro-m-amino-tolyl - 5 - amino - a\beta - naphthaphenazine - phenylo-chloride).

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085-1095). [5020 1630].

Cycloid C30H20N3C1

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Phenanthrarosinduline} & \textbf{chloride} \\ C_6H_4 . C . N - - - C . C_6H_4 \\ C_6H_4 . C . NPhCl : C . CH \end{array}$

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210– 1217). [5020].

$\textbf{Cycloid} = C_{30}H_{23}N_{\text{J}}CI_2$

9-Chloro-5-tolylamino - $\alpha\beta$ - naphtha - phenazine 7-p-tolylochloride

C₇H₇NH . C₁₀H₅: N₂(C₇H₇)Cl : C₆H₅Cl **Kehrmann**, F., und Krazler, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020—1630].

$\label{eq:cycloid} \textbf{Cycloid} \quad C_{31}H_{26}N_3C1$

 \dot{C}_6H_4 . \dot{C} : NPhCl. \dot{C} . CH: \dot{C} . C_5 NH₁₀

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210– 1217). [5020].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{32}H_{21}N_3CI_2$

9-Chloro-\beta-naphthyl-rosinduline chloride

C₁₀H₇NH , C₁₀H₅; N₂PhCl : C₅H₃Cl 9-Chloro-β-naphthyl-5-amino-αβ-naphthαphenazine phenylochloride.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{32}H_{22}N_3Cl$

11-Phenylamino-flavinduline chloride

 $\begin{array}{c} & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ &$

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020—1630].

Cycloid C32H22O3N3C1

Oxy - carboxy - phenyl - amino -flavinduline chloride.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085– 1095). [5020 1630]. (p-1881)

$\textbf{Cycloid} \quad C_{36}H_{24}N_3C1$

Phenyl-phenanthrarosinduline chloride

PhNH. C10H5: NoPhCl: C14H.

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Anino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210–1217). [5020].

CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS AND SULPHUR.

$\textbf{Cycloid} \quad C_9H_9N_3S$

Sulphydro-phenyl-methyl-triazole

CPh N—N NMe . Č(SH)

Young, George, and Oates, William Henry. [2-Phenyl-1-methylmercapto-triazole]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (668) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{14}H_{11}N_3S$

${\bf Diphenyl-thiotriazolone}$

NPh CS. NPh

Derivatives.

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1940].

Cycloid C14H11N3S2

Diphenyl-thiotriazolone-thiol

 $X: C(SH) \searrow XPh$ $XPh. CS \searrow XPh$

(Sulphydro-diphenyl-thiotriazolone).

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1940].

Cycloid C14H11ON3S

Diphenyltriazolone-thiomethane

X:C(SMe) XPh.CO

(Methyl ether of sulphydro-diphenyltriazolone)

Beythien, Adolf, und Hempel, Hans. Chokoladenmehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (23–25). [6500 Q 1885].

U

Cycloid C₁₅H₁₅N₃S₂

Phenyl-tolyl-thiotriazolone-thiol

 $NPh \left\langle \frac{C(SH) : N}{CS - NC_7H_7} \right\rangle$

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320).

$\label{eq:condition} \textbf{Cycloid} = C_{20} H_{17} N_{\text{S}} S$

Triphenyltrihydrotriazole - thio - methane NPh < N = C(SMe) $CHPh \cdot NPh$

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320-345). [1940 1710 1720].

CYCLOIDS WITH FOUR NITROGEN

Cycloid CHAN4

Dihydrotetrazine

 $CH \left\langle \begin{array}{c} X \cdot XH \\ CH \cdot X \end{array} \right\rangle XH$

Bauer, Wilhelm. Ueber das Benachbarte Dihydrotetrazin. Diss. Tübingen (Fr. Pietzker), 1901, (VIII+77). 23 cm. 1,80 M.

Cycloid C5H4N4

Purine $\begin{array}{c} N:CH,C:NH \\ CH:N:C:N \end{array}$

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112-118).

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

Norris, James F. The Chemistry of the Purine Group. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (463-469).

Tafel, Julius. Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (258–278).

Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (279–291).

— und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1179–1181).

Cycloid C5H8N4

2, 5-Diamino-4-methyl-pyrimidine

 $C(XH_2)$ $X \cdot CMe$ $X \cdot XH_2$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257).

2, 6-Diamino-4-methyl-pyrimidine

 $C(NH_2)$ $N \cdot CMe \\ N : C(NH_2)$ CH

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

5-Nitro-2, 6-diamino-4-methyl - pyrimi - dine $C_5H_7O_2N_5$ i.e.

dine $C_5H_7O_2N_5$ i.e. $C(NH_2)$ $N \cdot CMe$ $N : C(NH_2)$ $C \cdot NO_2$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257).

5, 6-Diamino-4-methyl-pyrimidine

 $\operatorname{CH} \left(\begin{matrix} \mathbf{N} \cdot \operatorname{CMe} \\ \mathbf{N} : \operatorname{C}(\mathbf{N}\mathbf{H}_2) \end{matrix} \right) \subset \operatorname{N}\mathbf{H}_2$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257).

2-Chloro-5, 6-diamino-4-methyl-pyrimidine $C_5H_7X_4Cl$ i.e.

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257).

Cycloid $C_6H_6N_4$ 6-Methyl-purine $N \cdot CMe : C \cdot NH$ $CH \cdot N = C \cdot N$

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

Cycloid $C_6H_8N_4$

6 - Hydrazino - 4 - methyl - pyrimidine

 $CH \stackrel{N}{\underset{\sim}{\setminus}} C(CH_3) CH.$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257). [1640 Q 1630].

Cycloid $C_{16}H_{12}N_4$

Diamino- $\alpha\beta$ -naphthaphenazine.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-a-

naphtols. OH: NO_2 : NO_2 : NO_2 = 1:2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1540 5020 1530].

 $\begin{array}{c} \textbf{Cycloid} \quad C_{19}H_{14}N_4 \\ \textbf{Diphenyl-methyl-benztetrazine} \end{array}$

 $N \cdot CMe : C \cdot N : CPh$ $CH \cdot N = C \cdot N : CPh$

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & C_{21}H_{16}N_4 \\ \textbf{Benzylidene-di-indazole} \end{array}$

CHPh(C₇H₅N₂)₂ **Fischer**, Emil, und Seuffert, Otto.
Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **34**, 1901, **(7**95–798).

Cycloid $C_{24}H_{16}N_4$ Phenyl-fluorindine

 $C_6H_4 \stackrel{N}{\stackrel{N}{\stackrel{}}} C_6H_2 \stackrel{N}{\stackrel{}} N^H C_6H_4$

 $\begin{array}{c} \textit{Chlorophenyl-fluorindine} & C_{24}H_{15}N_4Cl \ \textit{i.e.} \\ C_{6}H_3Cl : N_2Ph : C_{6}H_2 : N_2H : C_{6}H_3Cl \end{array}$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

Nitrophenyl-fluorindine C24H15O2N5

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

${f Cycloid}$ ${f C}_{26}{f H}_{20}{f O}_4$ Tetraphenyl-tetrazoline

PhC: N . NPh PhN . N : CPh

and two of its dinitro deriva-

tives.

Bamberger, Eug., und Grob, Jac. Ueber die Einwirkung von Natriummethylat auf Phenylnitroformaldehydrazon und die Oxydation des Benzaldehydrazons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (523–532). [1630–2000].

Cycloids C₃₀H₂₀N₄ Diphenyl-fluorindine

 $C_{30}^{1}H_{19}N_{4}Cl$ i.e. $C_{6}H_{3}Cl:N_{2}Ph:C_{6}H_{2}:N_{2}Ph:C_{6}H_{3}Cl$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, (p-1881)

Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

 $\begin{array}{c} Dichloro-diphenyl-fluorindine\\ C_{30}'H_{18}N_4Cl_2\ i.e.\\ C_6'H_3Cl:N_2Ph:C_6'H_2!N_2Ph:C_6'H_3Cl\end{array}$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

Nitro-diphenyl-fluorindine C30H19O2N5

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

CYCLOIDS CONTAINING FOUR NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

$\label{eq:cycloid} \textbf{Cycloid} = C_4 H_6 O_3 N_4$

Allantoïn.

Imino-allantoïn C₄H₇O₂N₅

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (1-8).

Cycloid $C_5H_4ON_4$

2 - Oxypurine

 $N : CH - C \cdot NH$ $\dot{C}(OH) : N \cdot \ddot{C} - N$

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170–1181). [Q 1630].

Cycloid $C_5H_4O_2N_4$

Xanthine.

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Elektrolytische Reduction des Xanthins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1165–1169). [Q 1630].

Traube, Wilhelm. Ueber den Aufbau von Xanthinbasen und Harnsäuren aus der Cyanessigsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (89–91). [1910].

$\textbf{Cycloid} \quad \mathrm{C_5H_4O_3N_4}$

Uric Acid.

Bouillet, H. Action de l'acide iodique sur l'acide urique et dosage de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (251-255). [6300].

Folin, Otto, und Shaffer, Phil. A. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901 (552–572). [6500 Q 8313].

υ 2

Tafel, Julius. Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [Q 1635].

— Reduction-producte methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

- Ueber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber, D. chem. Ges., 34, 1901, (1181-1184). [1310] Q 1635].

Traube, Wilhelm. Ueber den Aufbau von Xanthinbasen und Harnsäuren aus der Cyanessigsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (89-91). [1930].

Solubility [in dilute sulphuric acid]. Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (258-278).

Cycloid C.H.ON.

Deoxyxanthine

NH. CH2. C. NH CH(Desoxyxanthine) ĊO.NH.Ö.N ≠

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Elektrolytische Reduction des Xanthins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1165–1169). [Q 1630].

Cycloid C₅H₃O₂N₄

Purone

NH.CH₂.CH.NH CO.NH.CH.NH

Tafel, Julius. Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [Q 1635].

Iso-Purone

 $CO \left\langle \begin{matrix} \mathrm{NH} \cdot \mathrm{CH_2} \\ \mathrm{NH} \cdot \mathrm{CO} \end{matrix} \right\rangle CH \cdot \mathrm{NH} \cdot \mathrm{CO} \cdot \mathrm{NH_2}$

Reductionsproducte Tafel, Julius. der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [Q 1635].

Cycloid C₅H₈O₃N₄

Tetrahydrouric Acid

 NH_2 . CO . NH . $CH \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \cdot NH \\ CO \cdot NH \end{array} \right\rangle CO$

Reductionsproducte Tafel. Julius. der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [Q 1635].

Tafel, Julius. Ueber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1181-1184). [1310 Q 1635].

Cvcloid C.H.ON.

8 - Oxy - 6 - Methyl - purine

N. CMe: C. NH CO ÜH. N=Ċ. NH∕

and the corresponding thio-com-

pound C₆H₆N₄S

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C6H10O2N4

4 or 3-Methyl-purone

NH.CH₂.CH.NH\CO CO.NMe.CH.NH/

Tafel, Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

4 or 3-Methyl-isopurone

Ges., 34, 1901, (279-291).

Cycloid C7H12O2N4

4: 6 or 1: 3-Di-methyl-purone

NMe.CH₂.CH.NH CO.NMe.CH.NH

Tafel, Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

3:9-Di-methyl-purone

NH. ('H₂. C'H. NH CO. NMe. CH. NMe

Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem Ges., **34**, 1901, (279–291).

7:9-Di-methyl-purone

NH. ('H₂. CH. NMe CO. NH. ČH. NMe

Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (279–291).

Cycloid C₈H₁₀O₂N₄

Caffeine (Theine).

Bertrand, Gabriel. Sur la composition chimique du café de la Grande Comore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (162-164).

Sur la composition chimique du café de la Grande- Comore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (379-381). [6500].

Nestler, A[nton]. Ein einfaches Verfahren des Nachweises von Theïn und seine praktische Anwendung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (289–295). [6500 Q 1885 9180 M 3120 5400].

Paul, Theodor. Untersuchungen über Theobromin und Kaffein und ihre Salzbildung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (48–90). [7250 Q 9180 31207.

Suzuki, Umetarō. . . . [Theine in the Seeds and Germinating Seedlings] of Tea Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (289–296). [M 3120].

On the Localisation of Theine in Tea Leaves. Tokyo, Bull. Agric., 4, 1901, (297–298). [M 3120].

Cycloid $C_8H_{14}O_2N_4$ 1:3:7 - **Tri-methyl-purone** NMe . CH₂ . CH . NMe CO . NMe . CH . NH Tafel, Julius. Reductionspi

Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279–291)

Tri-methyl-isopurone $\label{eq:condition} \begin{array}{ll} \text{CO} & \text{NMe. CH}_2 \\ \text{NMe. CO} & \text{CH. NMe. CO. NH}_2 \\ \text{\textbf{Tafel, Julius.}} & \text{Berlin, Ber. D. chem.} \end{array}$

Ges., 34, 1901, (279-291).

Cycloid CaH16O2N4 Tetramethylpurone

 $\overrightarrow{NMe} \cdot \overrightarrow{CH_2} \cdot \overrightarrow{CH} \cdot \overrightarrow{NMe}$ $\overrightarrow{CO} \cdot \overrightarrow{NMe} \cdot \overrightarrow{CH} \cdot \overrightarrow{NMe}$

Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291),

> Cycloid C₁₂H₁₀O₂N₄ [From anilopyrine].

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723-727).

Cycloid $C_{12}H_{10}O_5N_4$ Carboxy-pyrazolone-benzene-azoacetic acid

 PhN_2 , $\mathrm{CH}(\mathrm{CO}_2\mathrm{H})$, $\mathrm{C} \stackrel{\mathrm{CH}_2}{\diagdown}$, $\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$

1-Carboxy-5-pyrazolone-3-p-nitrobenzeneazo-acetic acid. Amide of the ethyl ester $NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot CH$ (CO_2Et) $C_6H_2 \cdot CU$ $N \cdot N \cdot CO \cdot NH_2$ Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm.

Beiträge zur Kenntniss der Combina-

tionen des Acetondicarbonsäureäthyl-esters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71–90). [1310] 1740 7050 1720 1940].

Cycloid $C_{15}H_{12}O_7N_4$ i.e.

o-Oxybenzylidene-bis-barbituric acid. $\left(\begin{array}{cc} CO \left\langle \begin{array}{c} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{array} \right\rangle CH \end{array}\right)_2 CH \cdot C_6 H_4 \cdot OH$

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (1339–1344). [1340 1940].

Cycloid C₁₆H₁₄ON₄

 $\label{eq:phenyl-methyl-benzene-azo-pyrazo-lone} \begin{array}{ccc} \textbf{PhN}_2 \cdot \textbf{CH} & \overset{\textbf{CMe}: \ N}{\textbf{CO} & . \ NPh} \end{array}$

 $\begin{array}{c} 1\text{-}Nitrophenyl\text{--}3\text{-}methyl\text{--}4\text{-}benzene\text{-}azo\text{--}5\text{-}\\pyrazolone\\ C_6H_5\,,\,N_2\,,\,CH & CMe\,:\,N\\ CO-,\,N_-,\,C_6H_4NO_2 \end{array}$

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71-90). [1310 1740 7050 1720 1940].

1-p-Nitrophenyl-3-methyl-4-p-nitrobenzene-azo-5-pyrazolone

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901 (71-90).

Cycloid C17H14O3N4

Phenyl-pyrazolone-benzene-azoacetic acid

 PhN_2 . $CH(CO_2H)$. C = NPh

1-Phenyl-5-pyrazolone-3-p-nitrobenzeneazo-acetic acid

 $\mathrm{XO_2C_6H_4}.\,\mathrm{X_2}.\,\mathrm{CH(CO_2H)}.\,\mathrm{C} \\ \boxed{\begin{array}{c} \mathrm{CH_2}.\,\mathrm{CO} \\ \mathrm{N} & \mathrm{.\,\dot{N}Ph} \end{array}}$

and its ethyl ester.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1940].

Phenyl-benzene-azo-pyrazoloneacetic acid

 $PhN_2 \cdot CH \left\langle \begin{array}{c} C(CH_2 \cdot CO_2H) \\ CO & --- \end{array} \right\rangle N$

1-Phenyl-4-p-nitrobenzene-azo-5-pyrazolonc-3-acetic acid

 ΣO_2 , $C_b H_4$, N_2 , $CH \left\langle \begin{array}{c} C(CH_2,CO_2H) \\ CO = -NPh \end{array} \right\rangle X$ and its ethyl ester.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1940].

Cycloid C18H14O8N4

Naphthatetrazine-tetra-acetic acid.

 $\begin{array}{ccc} E\,th\,y\,l & e\,st\,e\,r & C_{26}H_{30}O_{\xi}N_4 & i.e. \\ C_{6}H_{2} & \left(\begin{array}{c} N:C,CH_{2},CO_{2}E\,t \\ N:C,CH_{1},CO_{2}E\,t \end{array} \right)_2 \end{array}$ [The three isomerides].

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (712-725). [1310 1630].

$\textbf{Cycloid} = C_{32}H_{17}O_2N_4Br$

Bromo-oxy-dinaphthaphenazine oxide.

Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1540 1640 1940 1530].

AZONIUM CYCLOIDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

$\textbf{Cycloid} \quad C_{22}H_{16}N_4Cl_2$

9-Chloro-5-amino-αβ-naphthaphenazine aminophenylochloride × NH₂C₁₀H₅: X₂(C₆H₄NH₂)Cl: C₆H₃Cl

Kehrmann, F., und Krazler, S. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020–1630].

Cycloid C24H15N4Cl2

7-Chloro-phenyl 2, 3-diamino-phenazine 5-phenylochloride $C_0H_3Cl\sqrt{N} == C \cdot CH : C \cdot NHPh$ $NPhCl : C \cdot CH : C \cdot NH_2$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

Cycloid $C_{25}H_{19}O_4N_4ClS$

9 - Chloro - 5 - acet - p - aminophenyl - amino- $\alpha\beta$ -naphthaphenazine 3-sulphonic acid. Anhydride of the methylohydroxide.

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095-1101). [5020 1630].

Cycloid C34H25N4Cl

Diphenylnaphthaphenosafranine chloride

PhNH. C₁₀H₅: N₂PhCl: C₆H₃NHPh (Diphenyl-5, 9-diamino-aβ-naphtha-phenazine phenylochloride).

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020—1630].

Cycloid C₃₆H₂₉N₄Cl

Di-p-tolyl-naphthaphenosafranine chloride

C₇H₇NH. C₁₀H₅: N₂PhCl: C₆H₃NHC₇H₇ (Di-p-tolyl-5, 9-diamino-aβ-naphthaphenazine phenylochlovide)

phenazine phenylochloride).

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen.

I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

Cycloid $C_{37}H_{31}N_4C1$

Ditolyl-5, 9,-diamino-αβ-naphthaphenazine 7-p-tolylochloride

C₇H₇NH.C₁₀H₅:N₂(C₇H₇Cl):C₆H₃NHC₇H₇
 Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen.
 III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102-1108). [5020 1630].

CYCLOIDS WITH FIVE XITROGEN

Cycloids C₅H₅N₅

2-Amino-purine $X: CH \rightarrow C \cdot NH$ $CH \rightarrow C \cdot NH$ $CH \rightarrow CH$

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170–1181). [Q 1630].

Methyl-azimino-pyrimidine

X. C'Me: C'. NH N CH. N=C. N (Methyl-benzpentazine).

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

$\begin{array}{cc} \textbf{Cycloid} & C_5H_7N_5\\ \textbf{Deoxyguanine} \end{array}$

NH . CH₂ . C. NH CH C(NH₂) : X . C . X (Desoxyquanine).

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170-1181). [Q 1630].

Cycloids C₅H₉N₅ 2, 5, 6-Triamino-4-methylpyrimidine

 $C(NH_2)$ $X \cdot CMe$ $X \cdot C(NH_2)$ $C \cdot NH_2$

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

Cycloid $C_6H_7N_5$ 2-Amino-6-methyl-purine

 $X \cdot CMe : C \cdot NH$ $C(NH_2) \cdot N : C \cdot N$

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

$\begin{array}{ll} \textbf{Cycloids} & C_{11}H_9N_5 \\ \textbf{Amino-phenyl-purine.} \end{array}$

N:C(NH₂). C.N CH: N. C.NPh 9-Phenyl-adenine.

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34,11901, (112-118).

2:8-Diehloro-6-amino-9-phenyl-purine C₁₁H₇N₅Cl₂ i.e.

 $N: C(XH_2) \cdot C \cdot X$ $C(C1: X \cdot C \cdot XPh)$ $C(C1: X \cdot C \cdot XPh)$

Fourneau, Ernest. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112–118).

2-Chloro-8-oxy-6-amino-9-phenyl-purine $C_{11}H_8N_5Cl~i.e.$

 $N: C(NH_2) \cdot C \cdot NH$ $CCL: N \cdot C \cdot NPh$

CCl: N. C. NPh / Fourneau, Ernest. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (112–118).

Cycloid Co6H25N5

Phenylamino-diphenyl-fluorindine

NHPh. C₆H₃: N₂Ph.: C₆H₂: N₂Ph.:C₆H₄ **Kehrmann**, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

CYCLOIDS WITH FIVE NITROGES ATOMS AND OXYGES.

Cycloid C₄H₇O₂N₅ Imino-allantoïn

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Ueber Verbindungen der Glyoxylsaure mit Guanidin und Amidoguanidin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (1-8). [1310—1660].

$\begin{array}{c} \textbf{Cycloid} \quad C_5H_5\mathrm{ON}_5\\ \textbf{Guanine} \stackrel{\mathrm{NH.CO}}{\dot{C}(\mathrm{NH}_2)}: \mathrm{N.\dot{C}.\ N} \end{array}$

Hugounenq, L. De la présence de la guanine dans l'acide urique commercial. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (167–169).

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170–1181). [Q 1630].

Cycloid $C_{11}H_9ON_5$ Oxy-amino-phenyl-purine.

6-Chloro-8-oxy-2-amino-9-phenyl-purine. $C_{11}H_8ON_5C1$ i.e.

 $C_{11}H_8ON_5C1$ i.e. N:CC1:C:NH $C(NH_2):N:C:NPh$

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112-118).

Cycloid $C_{11}H_9O_2N_5$ 2: 8-Dioxy-6-amino-9-phenyl-purine.

 $\begin{array}{c|c} N: C(NH_2) \cdot C \cdot NH \\ \dot{C}O \cdot NH & \dot{C} \cdot NPh \end{array}$

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (112–118).

$\textbf{Cycloid} \quad C_{32}H_{19}O_2N_5$

Dioxydinaphthaphenazine-imide.

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom- α -Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α , β -Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1940–1530].

CYCLOID WITH SIX NITROGEN ATOMS.

Cycloid C42H30N6 Diphenyl-diamino-diphenylfluorindine.

NHPh. $C_eH_a: N_aPh: C_eH_a: N_aPh: C_eH_a$.

NHPh Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

CYCLOIDS CONTAINING SEVERAL ELEMENTS BESIDES CARBON.

CYCLOIDS CONTAINING ONYGEN AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

GENERAL.

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehvden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339-1344). [1930].

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1930].

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1430 1630 1920].

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-α-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des a, B-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060). [1930 1530].

Marchlewski, L[eon], et Sosnowski, J[an]. Synthèse d'un nouveau système annulaire: la cumarophénazine et ses dérivés (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., **41**, 1901, (297–305). [1930].

Cycloid C4H9ON Morpholine

 $NH \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle O$ (Imino-diethyl oxide).

Marckwald, W[illy], und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, 1630 1330 (1157-1159).[3010 Q 91307.

Cycloid C5H5O3N 3-Methyl-isoxazole 5-carboxylic acid

 $CMe \left< \begin{matrix} CH \\ O \cdot N \end{matrix} \right> C \cdot CO_2H$

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Con-densationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1-22). [1310 1910 1930].

Cycloid C7H9O3N Dimethyl-iso-oxazyl-acetic acid

X C. CMe C. CH₂. CO₂H March, F. Paris, C.-R. Acad. sci.,

132, 1901, (697–699). [1310].

Cycloid C9H6O4N9 Furfurylidene-barbituric acid.

 $CO \left\langle \begin{array}{c} \mathrm{XH} \cdot CO \\ \mathrm{XH} \cdot CO \\ \end{array} \right\rangle C : \mathrm{CH} \cdot \mathrm{C_4H_3O}$

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339-1344). [1930 1340].

Cycloid C₁₁H₉O₄N₃

Iso-oxazolone-benzene-azo-acetic acid

 PhX_2 , $CH(CO_2H)$, $C < CH_2$, CO $X \rightarrow \dot{O}$

5-1so-oxazolone-3-p-nitrobenzene-azo-acetic acid. Ethyl ester

 NO_2 , $C_{\xi}H_4$, N_2 , $CH(CO_2Et)$, $C \nearrow CH_2$, CO

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylmit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1930].

Cycloid C₁₁H₁₆O₂N₂ Pilocarpine.

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (727-736). [3010 1340 1350 M 3120

Q 1260].

Cycloid C₁₃H₁₂O₄ Methyl-αβ-cyclotrimethylenedaphnetin.

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (27-109). [1340 1540 1910 1930 1310].

Cycloid C14H8ON2 Coumarophenazine $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} X:C\cdot C_6H_4 \\ X:\dot{C}-O \end{array} \right\rangle$

Marchlewski, I.[eon], et Sosnowski, J[an]. Synthèse d'un nouveau système annulaire: la cumarophénazine et ses dérivés (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., **41**, 1901, (297–305). [1910].

——— Synthese eines neuen Ringsystems, Cumarophenazin und Derivate (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (160-161).

- Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108-1112). [5010].

Cycloid $C_{14}H_{11}O_2N$ Quinosuccinone

 C_9NH_6 . $CH: C \subset C_0^{2}H_4$ CO **Eibner,** A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cycloid C16H18O2N2 Mesoporphyrin.

Nencki, M[arcell], und Zaleski, J. Ueber die Reductionsproducte des Hämins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (997-1010). [4010 1930 Q 1156].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{18}H_{11}O_{2}N$

Quinophthalone C'9NH6. CH: C ('6H4)

and its bromo, nitro, and di-nitro derivatives.

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303-356). [5020 1640].

> $\textbf{Cycloid} \quad C_{18}H_{12}ON_2$ α-Quinophthaline

 C_9NH_6 . $CH: C \xrightarrow{C_6H_4} C: NH$ and its bromo derivative.

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cycloid $C_{18}H_{13}O_3X$

Oxyquinolyl-methylphthalide

 C_9NH_6 , CH_2 , C(OH)Column Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{18} H_{18} N_2 O$

Benzyl-antipyrine

CMe: NMe $C(C_7H_7): C$ NPh O

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1930].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{23}H_{16}OX_2$

B-o- (and m-) Methyl-isorosindone

 $C_{10}H_6: N_2Ph(C_5H_2MeO)$ Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949). [5020 1930 1230 16307.

Cycloid C24H16ON2

Quinophthalone-anil

 $C_9H_6N\cdot CH: C \stackrel{C_6H_4}{\longleftrightarrow} C: NPh$

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303– 356). [5020 1640].

Cycloid C28H17ON

Phenanthroxazine

 C_6H_4 . C. NH. C. C_6H_4 C6H4.C.O.C.C6H4

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539). [1540 1630 1530 1930].

Japp, Francis R., und Davidson, W. B. Ueber das Phenanthroxazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (806).

Cycloid C₃₂H₁₆ON₄

Dinaphthaphenazine-furane.

Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1530 19301.

Cycloid CasHarONs

Dinaphthaphenazine-oxazine

Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1530 1930].

Cycloids containing Sulphur and Nitrogen in Closed Chains.

FOUR ELEMENTS IN MOLECULE.

$\textbf{Cycloid} \quad C_3H_3NS$

Thiazole $\stackrel{CH:CH}{\dot{S}} \sim \stackrel{CH:CH}{\sim} \tilde{N}$

Derivatives of Aminothiazole and Diaminothiazole.

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, **(841–847)**. [1920].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & C_8H_7N_3S \\ \textbf{Aminophenylthiodiazole} \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ &$

Young, George, and Eyre, William. [Aminophenylthiodiazole, and its acetyl and methyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (54-60).

Cycloid C9H9N3S

Iminophenylmethylthiodiazoline

SCPh: N C(NH). NMe

Young, George, and Eyre, William. [Iminomethylphenylthiodiazoline and its acetyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (58-59).

Cycloid $C_{14}H_{11}N_3S$

Sulphydro-phenyl-phenyliminothiodiazoline

S C(SH): N C(NPh). NPh

(Phenyl-thiobiazolone-anil-thiol).

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320–345). [1930—1710—1720].

Methyl ether. $S \subset C(SMe) : X$ C(NPh) . NPh

(Phenyl-thiobiazolone-anil-thio-methane)

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithio-

carbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304-320). [1930].

 $\textbf{Cycloid} = C_{14} H_{11} N_3 S_2$

Phenylamino-phenyldithiodiazolone

SCS — NPh C(NHPh) : N

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [1930 1710 1720].

 $\textbf{Cycloid} \quad C_{15}H_{13}N_3S$

Sulphydro-phenylimino-tolylthiodiazoline

 $S \stackrel{\text{C(SH)}}{\swarrow} : N$ $C(NPh) \cdot \dot{N} \cdot C_7 H_7$

Tolyl-thiobiazolone-anil-thiol.

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1930].

Methylether. $S \stackrel{C(SMe)}{\leftarrow} : X$ $C(NC_7H_7). NPh$

Phenyl-thiobiazolone-tolylimide-thiomethane.

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304–320).

 $\textbf{Cycloid} \quad C_{20}H_{15}N_3S$

Phenylimino - diphenyl-thiodiazoline

C(NPh) NPh . N S — ÜPh

(Diphenyl-thiobiazolone-anil).

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [1930 1710 1720].

FIVE ELEMENTS IN MOLECULE.

 $\textbf{Cycloid} \quad C_8H_6ON_2S$

Phenylthiodiazolone

SCH: N CO. NPh [Derivatives].

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1930].

CYcloid C.H.ON.S.

Sulphydro-phenyl-thiodiazolone

 $S \subset C(SH): X$ $CO = \dot{X}Ph$ Phenyl-thiodiazolone-thiomethane S < C(SMe) : X $CO = - \dot{X}Ph$

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320). [1930].

Cvcloid CoHaONoSo

Sulphydro-tolyl-thiodiazolone

$$SC(SH): N$$
 $Methyl$
 $ether$.

 $SCO = \dot{X}C_7H_7$
 $SCO = \dot{X}C_7H_7$
 $CO = \dot{X}C_7H_7$
 $Tolyl-thiobiazolone-thiomethane.$

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithio-

carbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320).

Cycloid C₁₅H₁₂ON₂S Diphenyl-\psi-thiohydantoin

NPh CO — CHPh

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

Cycloid C₁₆H₁₈N₃ClS

Michaelis, Leonor. Das Methylenblau und seine Zersetzungsprodukte. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 29, 1901, (763-769).[5020 R 0300 O 0130 L 0300].

Cycloids Containing Phos-PHORUS AND OXYGEN.

Cycloid ('14H23O2P

Tolvl-diethylphosphor-methylketobetaïne

 $C_7H_7PEt_2$ CH_2 CMe . OH Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130].

Cycloid C₁₉H₂₅O₂P Tolyl-diethyl-phosphorphenylketobetaine

 $C_7H_7PEt_2 < O CPh \cdot OH$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Cycloid C23H23O2P

Tri-p-tolyl-phosphorbetaïne

 $(C_7H_7)_3P \left\langle \begin{matrix} O \\ CH_2 \end{matrix} \right\rangle CO$

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Cycloid CaHarOP

Tri-p-tolyl-methyl-phosphorketobetaïne

 $(C_7H_7)_3P \left\langle \begin{matrix} 0 \\ CH_2 \end{matrix} \right\rangle CMe$. OH

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Cycloid C29H29O2P

$\begin{array}{c} \textbf{Tritolylphosphor-phenylketobetaïne} \\ (C_7H_7)_3P & \overset{O}{CH_2} \\ \text{CPh.OH} \end{array}$

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

UNCLASSIFIED CYCLOIDS. 1950

Acid C₄H₅O₅N₃

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (259-268). [1930].

Canarin [from \(\psi \)-sulphocyanogen]. $(C_8H_6ON_8S_7)x$.

Goldberg, A. Kanarin und Pseudo-schwefelcyan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (41–48). [5020].

$\textbf{Compound} \quad C_{16}H_{26}O_{11}N_{12}S_3$

[from isodialuric acid and thio-urea.] Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (259-268). [1930].

Salt C16H17O18N7Na2

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (259-268). [1930]

ψ-Sulphocyanogen

[Is not C₅HN₅S₅ but a mixture containing C₅H₄ON₄S₅ and C₅H₅ON₅S₇].

Goldberg, A. Kanarin und Pseudoschwefelevan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (41–48). [5020].

2000 ORGANO - METALLIC AND ALLIED COMPOUNDS.

GENERAL.

Béhal, et Tiffeneau. Sur un isomère de l'anéthol et sur la constitution de ce dernier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (561-563). [1230-1530].

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (38–41).

Nouvelles réactions des dérivés organométalliques (11). Ethers α alcoyle β cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [1310–1330–1510–1530].

Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Ethers β cétoniques non-substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978–980). [1310–1930].

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0.80 M. [1120 0910].

Kraft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [0570 0140 0680].

Masson, Henri. Synthèses d'alcools tertiaires de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [1210–1120].

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250-258). [0250 1110].

Sandmann, O. Die Carbidindustrie und ihre Beziehungen zur technischen Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (673–675). Valeur, Amand. Action des éthers d'acides bibasiques sur les composés organométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (833-834). [1220 1210].

BORON COMPOUNDS.

General.

Michaelis, A[ug.] Ueber aromatische Borverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (19–43, mit Taf.).

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Phenyl Compounds containing Boron.

Phenyl borobromide PhBBr₂

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Diphenyl-borobromide Ph₂BBr

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330].

Diphenyl-boric Acid Ph₂.B.OH

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

p-Borobenzoic Acid

CO.H.C.H.B(OH).

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Tolyl compounds containing Boron

p-Tolyl borobromide $C_7H_7BBr_2$

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

p-Tolyl boroxide

 C_7H_7BO

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Di-*p*-**tolyl-boric Acid.** Anhydride (('-H-2)-B.O.B(C-H-2)-

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330].

Xylyl Compounds containing Boron.

 $\begin{array}{lll} \text{o-$\mathbf{X}\mathbf{y}\mathbf{l}\mathbf{y}\mathbf{l}$ borochloride} \\ [1:2:4] & C_6H_3Me_2BCl_2\\ \textbf{m-$\mathbf{X}\mathbf{y}\mathbf{l}\mathbf{y}\mathbf{l}$ borochloride} \\ [1:3:4] & C_6H_3Me_2BCl_2 \end{array}$

p-Xylyl borochloride [1:4:2] C₆H₂Me₂BCl₂

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20-25).

m-Xylyl borobromide $C_8H_9BBr_2$ Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26-40).

m-Xylyl boroxide

[1:3:4] C₅H₃Me₂BO **Thevénot,** G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20-25).

o-, m- and p- **Xylyl-boric acids** [1:2:4], [1:3:4] and [1:4:2] $C_6H_3Me_3B(OH)_2$

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20-25).

ψ-Cumyl compounds containing Boron.

ψ-Cumyl borobromide C₆H₂Me₃. BBr₂ Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann Chem., Leipzig, 315, 1901, (26–40).

 ψ -Cumyl boroxide $C_6H_2Me_3$. BO Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Magnesium Compounds. General.

Blaise, E. E. Dérivés éthero-organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (839–841).

Grignard, V. Action des éthers d'acides gras monobasiques sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (336-338). [1210 1310].

Sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561).

Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les méthylnaphtylcétones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497–499). [1130 1230].

Moureu, Ch. Nouvelles réactions des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (837–839).

Tissier et Grignard. Composés organométalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (835–837). I12101.

Alkyl halogen Magnesium Compounds.

Béhal, A. Action des dérivés organométalliques sur les éthers-sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (480–482). [1310].

[Magnesium alkyl iodides and bromides, e.g. EtMgI and EtMgBr. Action on organic nitriles]. Blaise, E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (38-41).

Methyl Compounds containing Magnesium.

Magnesium Methylo-iodide MeMgI.

Grignard, V[ictor]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338).

Tissier et Grignard. Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides sur les composés organo-métalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (683-685).

Compound of magnesium methiodide with acetone and ether

CMe₃.OMgI, Et₂O

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561).

Ethyl Compounds containing Magnesium.

Magnesium ethylo-bromide [Reactions].

Grignard, V[ietor]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1210–1310].

[Magnesium-ethyl compounds with ether (EtMgIEt₂O and EtMgBrEt₂O) and also with benzonitrile and toluonitrile].

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (839–841).

Allyl compounds containing Magnesium.

Magnesium allyloiodide C_3H_5MgI , C_3H_5I

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561).

Benzenoid Compounds containing Magnesium. Magnesium Phenylo-bromide PhMgBr and

Magnesium Tolylo-bromide

Tissier et Grignard. Sur les composés organo-magnésiens aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1182–1184).

MERCURY COMPOUNDS.

General.

Dimroth, Otto. Ueber die Konstitution einiger pharmazeutisch wichtiger organischer Quecksilberverbindungen. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (352–354). [Q 9125].

Lumière, Auguste, Lumière, Louis, et Chevrotier. Sur de nouveaux composés organométalliques du mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (145–146).

Action de l'oxyde de mercure sur quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (635–637). [1230–0380].

Chloro-mercuri-benzoic Acid $ClHg.C_6H_4.CO_2H$

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [0160].

PHOSPHORUS COMPOUNDS.

General.

Caven, R. M. . . . [Anilido- and toluido-] derivatives of phosphoryl chloride, and the space configuration of the valencies of phosphorus. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (26-27).

${f Phosphines}.$ ${f Phosphines}$ ${f C}_{12}{f H}_{11}{f P}$ Diphenyl-phosphine ${f Ph}_2{f PH}$

 $\begin{array}{c} \textit{Diphenyl-chlorophosphine} \\ C_{12}H_{10}ClP \ \textit{i.e.} \ Ph_2PCl \end{array}$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phenyl-phenyl-phosphine $C_6H_4Ph \cdot PH_2$

 $\begin{array}{c} \textit{Phenyl-phenyl-dichlorophosphine} \\ \texttt{C}_{12} \texttt{H}_{9} \texttt{Cl}_{2} \texttt{P} \;\; \textit{i.e.} \;\; \texttt{C}_{6} \texttt{H}_{4} \texttt{Ph} \; . \; \texttt{PCl}_{2} \end{array}$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphines $(^{\circ}_{15}H_{13}P$ Benzyl-phenyl-phosphine

CH₂Ph. C₆H₄. PH₂

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

 $\begin{array}{c} \textit{Benzyl-phenyl-dichloro-phosphine} \\ \text{C_{13}H}_{11}\text{Cl_2P i.e. CH_2Ph.$C}_6\text{$H_4$PCl}_2\\ \text{and its derivatives CH_2Ph.$C}_6\text{$H_4$PCl}_4\\ \text{and CH_2Ph.$C}_5\text{$H_4$POCl}_2\\ \end{array}$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phenyl-tolyl-phosphine

PhPH. C_6H_4Me

Phenyl-p-tolyl chlorophosphine C₀H₅PcT. C₀H₄Me Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

${f P}$ hosphines ${f C}_{14}{f H}_{15}{f P}$ ${f Di-tolyl-phosphine}$ $({f C}_7{f H}_7)_2{f P}{f H}$

Di-p-tolyl-chlorophosphine (C₇H₇)₂PCl Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

$\begin{array}{c} \textbf{Phenyl-ethyl-phenyl-phosphine} \\ \text{CH}_2\text{Ph} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{PH}_2 \end{array}$

(Dibenzyl-phosphine).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phenyl-cthyl-phenyl-chlorophosphine CH₂Ph. (H₂. C₆H₄PCl₂ and its dighloride C.H. PCl.

and its dichloride $C_{14}H_{13}PCl_4$ and oxide $C_{14}H_{13}POCl_2$ **Michaelis,** A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phosphines $C_{15}H_{17}P$ Di-tolyl-methyl-phosphine $(C_7H_7)_2PMe$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phenyl-p-tolyl-ethyl-phosphine C_7H_7PEtPh

and its methyloiodide.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phenyl- ψ -cumyl-phosphine $C_9H_{11}PHPh$

Phenyl-\psi-cumyl-chlorophosphine.

 $C_6H_2Me_3$. PPhCl and its oxide $C_6H_2Me_3$. PPhOCl **Michaelis,** A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phosphine C₁₇H₂₁P Phenyl-\psi-cumyl-ethyl-phosphine C9H11PEtPh

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphine C18H23P **Di-**ψ-cumyl-phosphine (C₉H₁₁)₂PH

Di-\u00c4-eumul-chlorophosphine (C₆H₂Me₃)₂PCl Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphine C20H19P Phenyl-ditolyl-phosphine $C_6H_5P(C_7H_7)_2$

Chlorophenyl-di-p-tolyl-phosphine C₆H₄Cl. P(C₇H₇)₂ and its oxide C6H4Cl.PO(C7H7)2 sulphide CoH4Cl. PS(CoH5)2 selenide C6H4Cl.PSe(C7H7)2 methylo-iodide, ethylo-iodide, and benzylochloride.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphine $C_{21}H_{21}P$ Tri-p-tolyl-phosphine (C₇H₇)₃P and its oxide (C2H2)3PO, sulphide (C2H2).PS,

selenide (C7H7)3PSe, methylo-iodide (C7H7)3PMeI, ethylo-iodide, n-and iso-propyloiodide and isobutylo-iodide.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Compounds of tri-p-tolyl-phosphine with chloroacetic ether $(C_7H_7)_{\circ}PC1.CH_2.CO_2Et$, with chloro-acetone (C₂H₂)₃PCl . CH₂ . CO . CH₃ and with chloro-acetophenone (C₇H₇)₃PCL.CH₂Bz

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphine C24H27P Tri-xylyl-phosphines

 $(C_6H_3Me_2)_3P$ [1:3:4 and 1:4:2] and their oxides (C₆H₃Me₂)₃PO, methylo-iodides sulphides, and ethylo-iodides.

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphines C27H33P

Tri-mesityl-phosphine (C₆H₂Me₃)₃P and its methylo-iodide.

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Tri-\psi-cumyl-phosphine $(C_6H_2Me_3)_3P$

and its bromide $(C_6H_2Me_3)_3PBr_2$, oxide $(C_9H_{11})_3PO$, sulphide $(C_9H_{11})_3PS$ and methylo-iodide $(C_9H_{11})_3PMeI.$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphine Oxides

[Several of these oxides are noted under Phosphines.

Phosphine Oxide C₁₆H₁₉OP Di-p-tolyl-ethyl-phosphine oxide (C2H2)2PEtO

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphine Oxide $C_{21}H_{21}OP$

Tri-tolyl-phosphine oxide $(C_2H_2)_3PO$

Trinitro-tri-p-tolyl-phosphine oxide (NO2. C2H6)3PO

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130].

Tri-amino-tri-p-tolyl-phosphine oxide (NH₂ . C₇H₆)₃PO

Liebigs Ann. Chem., Michaelis, A. Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130].

Phosphino-Compounds.

Phosphino-Compound C,3H,1O,P

Phosphino-diphenyl-methane CH₂Ph. C₆H₄. PO₂

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphine Sulphide

Ditolyl-phosphine sulphide

Di-p-tolal-ald grophosphine sulphide (C-H-) PSCl

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphorus Acids. General.

Michaelis, A[ugust], und Flenmaing, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1291-1300). [1130-1630].

Phosphinous Acids

 $\textbf{Acid} = C_{12}H_{11}\Theta_2P$

 $\begin{array}{c} \textbf{Phenylphenyl-phosphinous} \quad \textbf{acid} \\ & (\cdot, H_{\sharp}, \cdot, \cdot, H_{\sharp}, \cdot, P) [H] \end{array}$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Acid $C_{13}H_{13}O_{2}P$

Benzylphenyl-phosphinous acid (H.Ph. C. II.PO H.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

 $\boldsymbol{A}\,\boldsymbol{c}\,\boldsymbol{i}\,\boldsymbol{d} = C_{14}H_{15}O_2P$

Phenylethylphenyl-phosphinous acid

CH_Ph.CH_.C₅H₄.PO_H₂

Dibenzyl-phosphinous acid. Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphinous Acids

Acid C13H15OP

Phenyl-p-tolyl-phosphinous acid.

Anilide C₇H₇PPh. NHPh and p-Toluide C₇H₇PPh. NHC₇H₇ **Michaelis**, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phosphinic Acids R'R''PO(OH)

Acid C₁₃H₁₃O₂P

Phenyl-p-tolyl-phosphinic acid

(C₇H₇)(C₆H₅)PO₂H **Michaelis**, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103). Nitrophenyl-nitro-p-tolyl-phosphinic acid $C_2H_6(NO_2)$. $P(C_4H_4NO_2)O_2H$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

$\textbf{Acid} \quad C_{14}H_{15}O_2P$

Di-p-tolyl-phosphinic acid (C-H₂),PO₂H

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Di-nitro-di-p-tolyl-phosphinic acid (NO₂, C₂H₆)₂PO₂H

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Tolyl-benzyl-phosphinic acid

and its phenyl ester.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid C15H17O2P

Phenyl-\psi-cumyl-phosphinic acid

 $C_6H_2Me_3PPhO_2H$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Trinitrophenyl- ψ -cumyl-phosphinic acid $(C_3H_4(NO_3))$, $P(C_8H_4NO_2)O_2H$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphinic Acids RTO(OH)₂ (Phosphonic Acids).

 $\textbf{Acid} = (C_{11}H_{17}O_4P$

Oxymethylene-camphor phosphinic acid C: H₁₂O: CHPO(OH),

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibeuzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1291–1300). [1130—1630].

Acid C₁₂H₁₁O₃P Phenylphenyl-phosphinic acid

C₆H₅. C₆H₄. PO₃H₂

(Diphenyl phosphonic acid).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Acid C₁₅H₁₁O₄P

Benzoylphenyl-phosphinic acid

C₆H₅.CO.C₆H₄PO₂H₂
(Benzophenone phosphonic acid)

Its salts, phenylhydrazone, and oxime.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Acid C13H13O3P Benzylphenyl-phosphinic Acid. CH2Ph.C6H4.PO3H2

(Diphenylmethane phosphonic acid). Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Dichlorobenzulphenul-phosphinic acid. Chloride. C₆H₅. CCl₂. C₆H₄. POCl₂ (Dichlorodiphenylmethane phosphonic acid. Chloride).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Acid C14H15O3P

Phenyl-ethylphenyl-phosphinic acid CH₂Ph. CH₂. C₆H₄. PO₃H₂

(Dibenzyl phosphonic acid). Michaelis, A. Liebigs Ann. (hem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Acid C₁₅H₁₇O₃P

Dibenzylcarbinyl-phosphinic acid (PhCH₂)₂ČH . PO(OH)₂

(Diphenyl-propane phosphonic acid or Dibenzyl-methane phosphonic acid) And its salts, chloride (C2H2)2CH. POCl2, anhydride, amic acid, and anilide.

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1291-1300). [1130-1630].

Carboxylic Acids containing Phosphorus.

Acid C14H13O4P

Carboxyphenyl - p - tolyl - phosphinic acid CO2H.C6H4.P(C7H7)O2H Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid C20H15O5P Phenyl-dibenzophosphinic acid $C_6H_5PO(C_6H_4,CO_9H)_9$

Chlorophenyl-dibenzophosphinic acid C_6H_4CI . PO $(C_6H_4CO_9H)_9$ Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid C21H15O7P Tri-p-benzophosphinic acid

 $PO(C_6H_4 \cdot CO_2H)_3$ Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103). [1130]. $(\nu - 1881)$

Phosphorus Acids containing Sulphur.

Acid C14H15OSP

Ditolyl-thiophosphinic acid (C.H.).PS.OH.

Ethyl ester (C7H7)2PS.OEt phenyl ester, anhydride ((C7H7)2PS)2O, amide (C7H7)2PS. NH2 anilide (C7H7)2PS. NHPh, piperidide and diethylamide.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphorus Compound containing Oxygen, Nitrogen, and Sulphur.

Compound C8H8ONSP

Benzoyl-thio-phospho-urea BzNH.CS.PH.

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360).

SILICON COMPOUNDS.

Kipping, Frederic Stanley, and Lloyd, Lorenzo I. . . Triphenylsilicol [and its derivatives] and Alkyloxysilicon Chlorides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (449-459) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32) [Abstract].

TELLURIUM COMPOUNDS.

General.

Rohrbaech, E. Ueber einige aroma-Tellurverbindungen. Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9-18). [0760].

Telluride C12H10Te

Diphenyl telluride (C₆H₅)₂Te

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901 (570-572).

Di-methoxy-di-phenyl telluride (MeO. C_6H_4)₂Te (p-Telluro-di-anisole). Rohrbaech, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

Di-p-ethoxy-di-phenyl telluride (EtO. C₆H₄)₂Te (p-Telluro-di-phenetole). **Rohrbaech**, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

Tellurium Compounds containing Sulphur.
Tellurosulphide C₁₂H₁₀S₃Te₂

Fellurosulphide C₁₂H₁₀S₃Te Diphenyl ditellurotrisulphide

 $\begin{array}{c} \operatorname{Ph_2Te_2S_3}\\ \operatorname{Dimethoxy-diphenyl-ditelluro-trisulphide}\\ \operatorname{(MeO.C_6H_4)_2Te_2S_3}\\ \operatorname{(Ditelluro-dianisyl-trisulphide)}. \end{array}$

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

Diethoxydiphenylditelluro-trisulphide (EtO. C.H.), TeoS2

(EtO. C₆H₄)₂Te₂S₃ (Ditelluro-diphenetyl trisulphide).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18). [0760].

 $\begin{array}{lll} \textbf{Tellurosulphide} & C_{12}H_{10}S_5Te_2\\ \textbf{Diphenyl} & \textbf{ditelluropentasulphide} \end{array}$

Ph₂Te₂S₅
Diethoxydiphenyl ditelluropentasulphide.
(EtO. C₆H₄)₂Te₂S₅

(Ditellurodiphenetyl pentasulphide). **Rohrbaech**, E. Ueber einige aro-

matische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

Tellurium Compounds containing Chlorine.

Tellurochloride C₁₆H₁₄O₂Cl₂Te Dioxydiphenacyl tellurochloride

(HO. C_6H_4 . CO. CH_2)₂TeCl₂ Diethylether.

Di-p-ethoxyliphenacyl tellurochloride (EtO. ('5H4, CO. CH2)2TeCl2 (Diphenetyl dichlorotelluro-dimethyl diketone).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

Tellurochloride, C₂₀H₂₂OCl₂Te Dimethyldiphenacyl tellurochloride

 $(C_6H_3Me_2.CO.CH_2)_2TeCl_2$ (Di-m-xylyl dichlorotellurodimethyl diketone).

Rohrbaech, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Tellurochloride} & C_{22}H_{26}O_2Cl_2Te \\ \textbf{Trimethyldiphenacyl telluro-} \\ & \textbf{chloride} \end{array}$

(C'₆H₂Me₃. CO. CH₂)₂Te('l₂ (Di-ψ-cumyl dichlorotellurodimethyl diketone).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

 ${f Tellurochloride}$ $C_{24}H_{18}O_2Cl_2'Te$

Di-α-naphthoyldicarbinyl tellurochloride

 $(C_{10}H_7.CO.CH_2)_2TeCl_2$

(Di-\alpha-naphthyl dichlorotellurodimethyl ketone).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

ZINC COMPOUNDS.

Lachman, Arthur. The Action of Zinc Ethyl upon Nitro and Nitroso Compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (897–902).

ALKALOIDS.

3000 GENERAL.

Pozzi-Escot, E. De la recherche des alcaloïdes par voie microchimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (920–921).

Pozzi-Escot, M. E. Contribution à la recherche microchimique des alcaloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1062). [6150].

Schindelmeiser, F. Löslichkeit einiger Alkaloide in Tetrachlorkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (129–130). [7150].

3016 ALKALOIDS DERIVED FROM PLANTS.

General.

Elias, Curt. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (394). [1410 Q 9130].

Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (441). [1410 Q 9130].

Gordin, H. M. Wertbestimmung der medizinischen, alkaloidhaltigen Drogen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (214– 229). [6500 Q9130].

Hartwich, C., und Geiger, P. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte und einiger zu ihrer Herstellung verwendeter Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (491–506). [6500 M 3120 Q 9130 91901. **Kobert**, R[udolf]. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg., Berlin, **46**, 1901, (474). [1410 O 9130].

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsäure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (258– 262). [1410–6150].

Santesson, C[arl] G[ustaf]. Kurze pharmakologische Mittheilungen. 1. Einiges über die Wirkung des Sabinables. 2. Enthält das Curare Eiweiss? Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (228– 244). [Q 9190 9130 M 3120].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121-145). [1330 1630].

Alkaloids.

Atropine C₁₇H₂₃O₃N

[Formation from Hyoscyamine].

Gadamer, J[ohannes]. Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (294-333). [Q 9130 M 3120].

Berberine C20H17O4N

[Benzene-thiosulphonate, Toluene p-thiosulphonate Naphthalene α -(and β -)thiosulphonate].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 1630].

Brucine $C_{23}H_{26}O_4N_2$

[Benzene-thiosulphonate, Toluene-p-thiosulphonate, Naphthalene- α -(and β -)thiosulphonate].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121–145). [1330 1630].

Chelerythrine C21H17O4N

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Sanguinaria canadensis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (409–420). [M 3120 5400 Q 9130].

Wintgen, M. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438-451). (p-1881)

Chelidonine C20H18(OH)O4N

Wintgen, M. Ueber die Alkaloide von Chelidonium majus. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438–451). [M 3120 5400 Q 9130].

Cinchonidine $C_{19}H_{22}ON_2$

[Dibromocinchonidines C₁₉H₂₀ON₂Br₂]

Galimard, J. Action du brome sur la cinchonidine et sur deux bibromocinchonidines isomères α et β. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (84-88).

Cinchonine $C_{19}H_{22}ON_2$

Jungfleisch, E., et Léger, E. Sur la cinchonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (828–830).

Sur la cinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (880-884).

Sur la cinchonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (401–406).

[Toluene-p-thiosulphonate and naphthalene- β -thiosulphonate of cinchonine].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, **239**, (121-145). [1330 1630].

Cocaine $C_{17}H_{21}O_4N$

Garsed, W., and Collie, J. N. . . . Cocaine Hydriodide Periodide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (675-681) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract].

iodine on cocaine, ecgonine, and benzoylecgonine]. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (222–227). [6300].

Codeïne $C_{18}H_{21}O_3N$

Toluene-p-thiosulphonate Naphthalene- α -(and β -)thiosulphonate.

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 1630].

isoCodeine

Schryver, S. B., and Lees, Frederic H. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (563–580).

Corybulbine $C_{18}H_{15}N(OCH_3)_3(OH)$

Dobbie, James J., Lauder, Alexander, and Paliatseas, Photios G. . . . Conversion of Corybulbine into Corydaline. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (87–90).

Corybulbine [dextrorotatory and inactive. Dehydrocorybulbine].

Gadamer, J[ohannes], und Bruns, D. Ueber Corybulbin. Vorläufige Mitteilung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (39-44). [Q 9130].

Cytisine $C_{11}H_{14}ON_2$

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605–619). [1930–1640–1650–M 3120].

Damascenine C. H., O.N. Isomeride of,

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34–39). [1150 1350 6500 M 3120 2300].

Ecgonine $C_5H_{15}O_3N$

Garsed, W., and Collie, J. Norman. [Action of iodine on cocaine, ecgonine, and benzoylecgonine]. Pharm. J., London, (Ser. iv.), 13, 1901, (222-227).

Echinopsine C₁₁H₉ON

Greshoff, M[aurits]. Echinopsine, a new crystalline vegetable base . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (11-23). [M 3120 5400 Q 9130].

Ergotinine $C_{35}H_{40}O_6N_4$

Meulenhoff, J[urriaan] S[tephanus]. [Verschiedene Spaltungsprodukte des Ergotinins durch Salzsäure.] (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (1–11). [8030 Q 9120 M 3120].

Glaucine $C_{17}H_{13}N(OMe)_4$ and a derivative $C_{17}H_{13}N(OH)_4$

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Glaucium luteum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (426–437). [M 3120 5400 Q 9130].

Homochelidonine C21 H23 O5 N

Fischer, Richard. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (409-420, 421-425).

α-Homochelidonine $C_{21}H_{21}O_{\epsilon}N$ β- and γ-Homochelidonines $C_{21}H_{23}O_{\epsilon}N$

Schmidt, Ernst. Ueber Papaveraceen-Alkaloide. 7. Mitteilung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (395–408). Berichtigung dazu. Ebenda (560). [M 3120 5400 Q 9130].

Hydrocinchonine C19H24ON2

fidentical with Cinchonifine.

Jungfleisch, E., et Léger, E. Sur l'hydrocinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (877-880).

Sur l'hydrocinchonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (410–412).

Sur l'hydrocinchonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (313-317).

Hyoscyamine C₁₇H₂₃O₃N

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. . . [Hyoscyamine from] Hyoscyamus muticus and Datura Stramonium grown in Egypt. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74).

[Hyoscyamine. Conversion into Atropine.]

Gadamer, J[ohannes]. Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (294-333). [Q 9130 M 3120].

Thoms, H[ermann], und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023–1026). [M 3120].

Morphidine [is a mixture of $C_{17}H_{15}N$ and $C_{17}H_{13}N$]

Vongerichten, F. Ueber Morphidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767, 1162–1164). [1930 M 3120 Q. 9130].

Morphine C₁₇H₁₉O₃N

[Benzene-thiosulphonate, Toluene-p-thiosulphonate, Naphthalene- α -(and β -) thiosulphonate].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [1330 1630].

isoMorphine and β - isoMorphine.

Schryver, S. B., and Lees, Frederic H. Researches on Morphine. Part II. [isoMorphine, β-isomorphine, isocodeine, and their reactions]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (563–580) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (54–56) [Abstract].

Morpholine.

Marckwald, W[illy], und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1157–1159). [1940 1630 1320 Q 9130].

 $\begin{array}{ll} \textbf{Nicotimine} & C_{10}H_{14}N_2 \\ \textbf{Nicote\"ine} & C_{10}H_{12}N_2 \\ \textbf{Nicotelline} & C_{10}H_8N_2 \end{array}$

Pictet, Amé, et Rotschy, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (971–972).

Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [1930 1640 1650 Q 1260 M 3120].

Pectenine.

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451–473, mit Taf.). [1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Pilocereine C₃₀H₄₄O₄N₂

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cact en. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451– 473, mit Taf.). [1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Pilocarpine $C_{11}H_{15}O_2N_2$

Jowett, Hooper Albert Dickinson. The Constitution of Pilocarpine. Part II. [iso-Pilocarpine, its dibromo-derivative, and their oxidation and reduction.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (580–602) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (56–57) [Abstract].

——— [Oxidation of isopilocarpine]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (198–199) [Abstract]. [1310].

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [1930-1340-1350-M-3120-Q-1260].

Piperine $C_{17}H_{19}O_{\circ}N$

Madan, Henry G. The colloid form of Piperine, with especial reference to its Refractive and Dispersive Powers. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (922–927) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [7300].

Protopine C20H19O5N

Fischer, Richard. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (409-420, and 421-425).

Wintgen, M. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (428-451).

Quinine $C_2 H_{24} O_2 N_2$

Dśfournel, H. Saccharinate de qu'nine basique. $[C_{20}H_{24}O_2N_2, C_7H_5O_3NS, H_2O]$. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606–607). [1330–1660].

Kimura, Hikouemon. Colour Reactions of Quinine (Japanese). Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., **232**, 1901, (527–535) [6150].

Springer, Edmund. Chinin, seins Derivate und Isomeren. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (154–155). [Q 9130].

[Toluene-p-thiosulphonate of quinine]. **Troeger**, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrythiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121–145). [1330 1630].

Sanguinarine C20 H15 O4 N

Fischer, Richard. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (403-420).

Scopolamine C₁₇H₂₁O₄N

[Conversion of Scopolamine into i-scopolamine].

Gadamer, J[ohannes]. Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (294-333). [Q 913) M 3120].

Thoms, H[ermann], und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023-1026). [M 3120].

Strychnine $C_{21}H_{22}O_2N_2$

Prescher. Die Ursachen der Unwirksamkeit des Strychnins. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (233). [Q 9130]. [Benzene-thiosulphonate, toluene-p-thio-

sulphonate and naphthalene- α - (and β -) thiosulphonate of strychnine.]

Troeger, J(ulius], und Linde, O. Ueber arrythiosulfonsaure Salze vou organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330]

Thebenidine C₁₅H₁N

[Obtained by distilling thebenin with zinc dust].

Vongerichten, E. Ueber Thebenidin, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767-770). [1940 Q 1640].

Tropidine C.H.N

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittbeilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129-144). [1140 1340 1640].

Tropine bases.

Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374). [1930 1140 1640 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

Veratroidine C24H2ON

Rundqvist, Carl. Localisation of the Veratroidine in different species of Veratrum. (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (113–114). [Q 9130].

Yohimbine C20H32O4N2

Zellner, Heinrich. Ueber Yohimbin. Pharm. Ztg., Berlin, **46**, 1901, **(58)**. [Q 9130 M 5400].

Plants yielding alkaloids.

Anona squamosa.

Driessen Maraeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Beitrag zur Kenntniss [des Alkaloids] von Sirikava, des Samens von Anona squamosa L. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chen. Tox., 13, 1901, (214–217). [M 3120].

Catha edulis.

Beitter, Albert. Pharmakognostischchemische Untersuchung der Catha edulis. [Auszug a. ein. Inauguraldissertation.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (17–33). [Q 9130 M 3120 1000 2000 0010 5400].

Cereus pecten aboriginum.

Heyl, Georg. [Occurrence of an alkaloid, pectenine, in Cereus pecten aboriginum]. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451-473, with Table).

Chelidonium majus.

Wintgen, M. Ueber die Alkaloide von Chelidonium majus. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (438–451). [M 3120 5400 Q 9130].

Cinchona species.

Gordin, H. M. Wertbest mmung des Extractum Cinchonae fluidum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231). [6500 Q 9130 M 3120 5400]. Conium maculatum.

Gordin, H. M. Wertbestimmung des Schierlings. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (229–230). [6500 Q 9130 M 3120 5400].

Datura Stramonium.

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. [Hyoscyamine from Datura Stramonium grown in Egypt.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74).

Echinops species.

Greshoff, M[aurits]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (11-23).

Eschscholtzia californica.

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Eschscholtzia californica. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (421–425). [M 3120 5400 Q 9130].

Glaucium luteum.

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Glaucium luteum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (426-437). [M 3120 5400 Q 9130].

Hyoseyamus muticus.

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. [Hyoscyamine from Hyoscyamus muticus grown in Egypt.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74).

Hyoseyamus niger.

Siim-Jensen, J. Beiträge zur botanischen und pharmacognostischen Kenntnis von Hyoscyamus niger L. Bibl. bot., Stuttgart, 51, 1901, (1–90, mit 6 Taf.). 18 M. [M 5400 1000 2000 3120 Q 9130].

Mandragora species.

Thoms, H[ermann], und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023-1026). [M 3120].

Millettia sericea.

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Vorläufige Untersuchung [und Isolirung des wirksamen Bestandtheils] von Radix Lawuo (Holländisch). Xed. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (39–42). [M 3120 Q 9190].

Mucuna capita.

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. [Untersuchung der Samen von Mucuna capita DC., hauptsächlich der sich darin befindlichen alkaloidartigen Substanz]. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (113–120). [M 3120 5400].

Nicotiana Tabacum.

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [1930 1640 1650 Q 1260 M 3120].

Sur trois nouveaux alcaloïdes du tabac. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (971–972).

Nigella damascena.

Pommerehne, H. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (34–39).

Pilocereus Sargentianus.

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451-473, mit Taf.). [1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Sanguinaria canadensis.

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Sanguinaria canadensis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (409-420). [M 3120 5400 Q 9130].

3020 ALKALOIDS DERIVED FROM ANIMALS.

Guillemard, H. Sur l'emploi de l'acide silicotungstique comme réactif des alcaloïdes de l'urine. Variation de l'azote alcaloïdique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1438-1440). [6150].

PROTEIDS.

4000

GENERAL.

Bendix, Ernst. Ueber physiologische Zuckerbildung nach Eiweissdarreichung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (479–503). [1800 Q 1426 7931 1134].

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (278-280). [1310-1610].

Cacace, Ernst. Ueber das proteolytische Vermögen der Bakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (244–248). [R 1900 Q 1240 1134 M 7700].

Erb, Walter. Ueber das Salzsäurebindungsvermögen einiger reiner Eiweisskörper. Zs. Biol., München, 41, 1901, (309–330). [0250 Q 1140].

Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (413–418). [1310 Q 1170].

Die Ueberführung des rechtsdrehenden Arginins in die optisch inactive Modification. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (476-478). [Q 1170].

Nencki, M[arcell]. Berichtigung [zu O. Cohnheim, Monographie der Eiweisskörper in Roscoe-Schorlemmers Lehrbuch der Chemie, Braunschweig 1900]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (201-202). [1210 Q 1140].

Nerking, Joseph. Ueber Fetteiweissverbindungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (330-344). [Q 1190].

Schulz, Fr. N. Die Krystallisation von Eiweissstoffen und ihre Bedeutung für die Eiweisschemie. Jena (G. Fischer), 1901, (43). 24 cm. 1,20 M. [Q 1124 G 240].

4010 ANIMAL PROTEIDS.

Bang, Ivar. Erwiderung [betr. Kossel, A. Bemerkungen über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (407–410). [Q 1151].

Chemische und physiologische Studien über die Guanylsäure. I. Theil. Chemische Studien. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (411–427). [Q 1151].

Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (79-80). [Q 1100 1151].

Bloxam, W. Popplewell. The ammonium sulphate method of separating the proteids of horse serum. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxiii-xxxv). [8000].

Ehrström, Robert. Ueber ein neues Histon aus Fischsperma. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 32, 190!, (350-354). [Q 1151 N 5415].

Embden, Gustav. Ueber den Naclweis von Cystin und Cystein unter den Spaltungsprodukten der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (94-103). [6500 Q 1134 1170 16101. Etard, A. Du dédoublement des albuminoïdes ou protoplasmides. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1184-1187).

Formánek, J. Ueber die Absorptionsspectra des Blutfarbstoffes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (505-523, mit 1 Taf.). [6500 Q 1155 5120 C 3860].

Grützner, B. Ueber die Fällbarkeit von Eiweiss im Harn bei Anwendung von Klärmitteln. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (77-78). [6500 Q 8330].

Habermann, J[osef], und Ehrenfeld, R. Ueber Proteinstoffe. Einwirkung des nascirenden (Chlors auf Casein. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (467-475). [Q 1151].

Haslam, H. C. Quantitative Bestimmung der Hexonbasen in Heteroalbumose und Pepton. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 32, 1901, (54–58). [6500 Q 1145–1130].

Hugounenq, L. Formation de l'urée par l'oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1240-1241). [8040].

Sur la production de l'urée par oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (560–562).

Huiskamp, W[illem]. Die Eiweisskörper der Thymusdrüse. (Holländisch). Urrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **2**, 1901, (151–173). [8040 Q 7832 1151 1240].

— Ueber die Eiweisskörper der Thymusdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (145–196). [Q 7832 1151].

Jamison, R., and Hertz, A. F. On the Film or "Skin" of warmed Milk and of other Proteid Solutions. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (26–30). [8000].

Jolles, Adolf. Beiträge zur Kenntniss der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (361–392). [Q 1100 1134 1156 5475].

Kossel, A[lbrecht]. Bemerkungen zur Erwiderung des Herrn Bang [über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (410). [Q 1151]. Kossel, A[lbrecht]. Zur Abwehr [betr-Bang, Ivar. Studien über die Guanylsäure]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (428–431). [Q 1151].

Antwort auf die vorhergehende "Bemerkung" des Herrn Bang. [Bang, Ivar: Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper.] Hoppe-Seylers Zs. physiol. ('hem., Strassburg, 32, 1901, (81). [Q 1100 1151].

Krüger, Friedrich. Ueber die Fällbarkeit einiger Eiweisskörper durch Chloroform. Zs. Biol., München, 41, 1901, (341-359). [Q 1150 9195].

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [1350—1320—1930—Q 1156].

Kurajeff, D. Ueber das Protamin aus den Spermatozoen des Accipenser stellatus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 32, 1901, (197-200). [Q 1648-N 5411 5415].

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Antipepton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (504–506). [8040 Q 1145].

Lawrow, D. Ueber die Spaltungsproducte des Oxyhämoglobins des Pferdes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (101–102). [Q 1156 N 6011].

Levene, P[hoebus] A. Ueber das Ichthulin des Kabeljau. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (281-284). [Q 1151 N 5415].

— Zur Chemie der Mucine-Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (395-405). [Q 1153].

— und Alsberg, C. Zur Chemie der Paranucleinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (543–555). [Q 1151].

Lewin, L[ouis]. Ueber einige biologische Eigenschaften des Phenylhydrazins und einen grünen Blutfarbstoff. Zs. Biol., München, 42, 1901, (107-146, mit 1 Taf.). [Q 9180 1158 5090].

Müller, Friedrich. Beiträge zur Kenntnis des Mucins und einiger damit verwandter Eiweissstoffe. Zs. Biol., München, 42, 1901, (468–564). [Q 1153-7230].

Nencki, M[arcell], und Zaleski, J. Ueber die Reductionsproducte des Hämins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (997–1010). [1930—1940—Q-1156].

Oswald, A[dolf]. Zur Kenntniss des Thyreoglobulins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901. (121–144). [Q 7822 1150].

Pinkus, S. N. On the Precipitation of Proteids with Anhydrous Sulphate of Sodium. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (57–65).

Salkowski, E[rnst]. Ueber die Paranucleinsäure aus Casein. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (245–267). [1350 Q 1151].

Schwarz, Leo. Ueber Verbindungen der Eiweisskörper mit Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (460–478). [1400 Q 1190].

Starke, Johannes. Ueber den Einfluss des Milieus, insbesondere der anorganischen Substanzen, auf Eigenschaften von Eiweisskörpern. Zs. Biol., München, 42, 1901, (187–227). [Q 1100 1122].

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Bromirungs- und Jodirungszahlen der Eiweisskörper. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (470–474). [6500 Q 1130].

4020 VEGETABLE PROTEIDS.

Butkewitsch, Wl. Ueber das Vorkommen eines proteolytischen Enzyms in gekeimten Samen und über seine Wirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (1–53). [8010 Q 1240 1134 M 3100 2300 L 5000].

Kutscher, Fr[iedrich]. Chemische Untersuchungen über die Selbstgährung der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (59–78). [8010 R 1820 1150 Q 1240 M 3100 7700].

Mayer, Adolf. Ueber die Bedingungen des Entstehens der Eiweissstoffe in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (453-461). [8030 M 3120].

Power, Frederick B. [Robin, the toxic proteid of the bark of *Robinia Pseud-aeaeia*]. Pharm. J., London, (Ser. IV), **13**, 1901, (258–261).

Winterstein, E. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandtheile grüner Blätter. Vorläufige Mittheilung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (326–330). [M 3120 2060].

Zaleski, W. Beiträge zur Kenntniss der Eiweissbildung in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1901, (331–339). [M 3120].

COLOURED COMPOUNDS.

5000 GENERAL.

Erdmann, Hugo. Die Fortschritte der Farbenindustrie, Färberei, Druckerei u. s. w. im Jahre 1899. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (49–55, 101–104).

5010 COLOURED SUBSTANCES NOT DYESTUFFS.

General.

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [1630—1530].

Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 1901, (1274-1284). [1630 1530]

Fluorescein.

Zellner, Heinrich. Fluorescein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (100). [6000].

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le bisulfure de fluorescéine]. Rec. Travchim., Leiden, **20**, 1901, (138–139). [1000 1130 1330 1120 1310 1110].

Isatin derivatives.

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108-1112). [1930].

und Radcliffe, L. G. Zur Kenntniss des Isatins (VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1113–1115). [1930].

Phenyldiphenylenemethane derivative, $N(CH_3)_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH[C_6H_4 \cdot N(CH_5)_2]$,

Haller, A., et Guyot, A. Synthèse d'un colorant dérivé du diphénylènephénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1527–1531). [1230–1630–5020].

Haller, A., et Guyot, A. Synthèse de l'héxaméthyltriamido-diphénylènephényl-méthane et du colorant qui en dérive. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (750–757).

Vegetable colouring matters.

Kampherol.

Perkin, A. G. [Kampherol, and its sulphate and tetracetyl derivative; also its decomposition]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (87–88). [1850].

Lotoflavin.

Dunstan, Wyndham R., and Henry, T[homas] A[nderson]. [Lotoflavin and its derivatives; also the action of fused potash on it, and its constitution]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378) (Abstract). [1350–1850–8010].

Oroxylin.

Naylor, William Arthur, and Dyer, Charles Stanley. Oroxylin. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (954–956) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (148) [Abstract]. [1860].

Parietin.

Zopf, Wilhelm. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110-145). [1350 M 3120 5400].

Stictaurin.

Zopf, Wilhelm. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110–145). [1350 M 3120 7600].

5020 DYESTUFFS.

General.

Friedlaender, P. Fortschritte der Theerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Th. 5. 1897–1900. Berlin (J. Springer), 1901, (VI + 1000). 28 cm. 40 M. [0030].

Grimaux, E., et Lefêvre, Léon. Sur de nouvelles matières colorantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (213–214).

Jacobi, Siegfried. Ueber die Wirkungen des Sonnenlichtes auf Färbungen mit künstlichen organischen Farbstoffen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (64-65). [7350].

Kisskalt, Carl. Eine Modifikation der Gram'schen Färbung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (281–284). [R 0300 M 7700 L 0300].

Liebermann, C[arl]. Zur Theorie der Farbentone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1040–1042). [C 3860].

Nietzki, Rudolf. Chemie der organischen Farbstoffe. 4. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (XII + 338). 21 cm. Geb. 8 M.

Reuter, Karl. Ueber den färbenden Bestandteil der Romanowsky-Nocht'schen Malariaplasmodienfärbung, seine Reindarstellung und praktische Verwendung. ('entralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 30, 1901, (248–256, mit 2 Taf.). [R 0300 4040 1200 N 0431 L 03001.

Baumann, Lucien. Rapport sur le travail de M. Marius Richard. [Réserves colorées sous rouge paranitraniline.] Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (101–102).

Richard, Marius. Réserve gros bleu d'alizarine sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (97–99). [1630].

Réserves solides sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (99-100). [1630].

Sisley, P. Rectification [à propos de ses expériences sur les théories de la teinture]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (144).

Anthracene-dyes.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. [Mikrochemische Untersuchung von Anthracen-farbstoffen durch Reduktion zu Anthracen mittels Zink]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (328–331). [1130-6150].

Azo-dyes.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [1930—1630].

----- und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095-1101). [1930 1630].

und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [1930–1630].

[Azo-colouring matters from benzidine (or o-tolidine or anisidine), cyanoacetic ether and various phenols (phenol, resorcinol, (α) - and (β) - naphthol, and 2, 7dihydroxynaphthalene].

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncvanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1-29), $[1630 \quad 1310 \quad 0210 \quad 1330]$.

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34.** 1901, (881–888). [1720].

Morgan, G. T. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (236-238). [1630] 1720 1740].

Rosenstiehl, A. Réduction des matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (985-988). [1720].

[Sulphobenzene-azo-resorcin; sulphobenzene-azo-β-naphthol; and α-naphthalene-azo-β-naphthol disulphonic acid].

Sisley, P. Etude sur les colorants oxyazoïques sulfonés et leur sels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (863-877).

Wacker, Leonhard. Ueber das α-Azoxynaphtalin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (375–385). [1720 G 750].

Triphenylmethane dyes.

Grimaux, E. Sur des matières colorantes roses dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), 25, 1901, (215-216).

— Sur des dérivés du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (216–217). [1130].

 Sur des matières colorantes bleues dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (215).

Aurin derivatives.

Liebermann, C[arl]. Ueber Eupitton und Pittakall, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1026–1030). [1230].

[Eupittone C₂₅H₂₆O₉ Hexamethoxy-aurin $C_{19}H_8(OMe)_6O_3$

Wiedermann, und Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [1230 1630].

[Hexa-oxy-aurin C19H14O9 i.e. $\begin{array}{c|c}
O & C(C_6H_2(OH)_3)_2 \\
\dot{C}_6H_2(OH)_2 \\
\text{`Eupittone-black']}
\end{array}$

Liebermann, Cfarll, und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1031-1040). [1230 1630].

Coerulein C20H8O6

Orndorff and Brewer. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (97-158).

Fluorescein derivatives.

Gros, Oscar. Ueber die Lichtempfindlichkeit des Fluoresceïns, seiner substituierten Derivate, sowie der Leukobasen derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (157–192). [7350].

Gallein C20H10O7 Orndorff and Brewer. Baltimore, Md.,

Amer. Chem. J., 26, 1901, (97–158). Rhodamines

[Tetrachloro-dimethyl-diethyl-rhodamine chloride $C_{26}H_{23}O_3N_2Cl_5$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (746-749). [1330 1530].

Dyestuffs of vegetable origin.

Brazilin $C_{16}H_{14}O_5$ Gilbody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [The constitution of brazilin. Trimethylbrazilin and its oxidation]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1330 1350].

Indigo.

Beyerinck, M[artinus] W[illem]. [Researches on the indigo-blue formed in Woad (Isatis tinetoria) by position of the isatan by the ferment isatase.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (101–116) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (74–90) (Dutch). [M 3100 5400 D 1930].

Brunck. Die Entwicklungsgeschichte der Indigo-Fabrikation. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (19-25). [1930].

Gallenkamp, W. Zur Indigo-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (197-199).

Täuber, Ernst. Ueber die wissenschaftliche und technische Entwickelung der Indigochemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (233-235, 249-251). [1930].

Vaubel, Wilhelm. Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (892-893). [1930-6300].

Indigo-white.

Manchot, W., und Herzog, J. Ueber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (318-330). [1930 6500].

 $\begin{array}{c} Lutcolin \\ C_6H_2(OH)_2 \\ \hline CO.CH \\ \end{array} \\ C.C_6H_2(OH)_2 \end{array}$

Kostanecki, [Stanislaus v.]. Synthèse de la Iutéoline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (35-41). [1530].

Noelting, E., et Freyss, G. Rapport au comité de chimie sur le mémoire portant l'épigraphe "Lutéoline," présenté au concours pour le prix Xro 11. (Arts chimiques, Synthèse d'un colorant naturel.) Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (33–34).

Saffron.

Beythien, Adolf. Bestimmung von Sandelholz im Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (368–369). [D 6500 M 3120].

Tecomin.

Lee, Theodore H. Note on Tecomin, a Colouring Matter derived from the Heart-wood of Bigmonia Tecoma. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (284-285) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract].

Dyestuffs not otherwise classified.

Amino-phenol derivatives.

Grimaux, É. Sur des matières colorantes dérivées des méti-aminophénol ethers dialkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (219–220).

 $\begin{array}{c} Aniline-black, \\ \hbox{[Compounds]} C_{24}H_{18}O_2N_3C1 \ \ \hbox{and} \end{array}$

C₃₀H₂₁O₂N₄Cl₃] **Börnstein,** E. Zur Chemie des Anilinschwarz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1284–1291).

Scheurer, Albert, et Schoellkopf, Aimé. Acide lactique. — Son application au noir d'aniline. Rapport sur un pli cacheté deposé par M. Goldovsky. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (102– 104). [1310].

Benzopyranol derivatives.

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1.4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1189–1210). [1910 1920].

Wagner, Hermann. Synthese von Derivaten des Benzo-4-Pyranols, einer neuen Farbstoffklasse, und des Benzo-4-Pyrans. Diss. Tübingen (Fr. Pietzeker), 1901, (68). 23 cm. 1,20 M. [1910].

Canarin.

Goldberg, A. Kanarin und Pseudoschwefeleyan. J. prakt. ('hem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (41–48). [0210] 1950].

Diphenylearbazide derivatives.

Cazeneuve, P. Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la Diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (758-761). [0270 1630].

Diphenylmethane derivatives.

Cohn, Paul. Ueber neue Diphenylmethanderivate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (311-313).

Flavone derivatives.

Kostanecki, St[anislaus] v., und Steuermann, J. Ueber das I. 3, 3'-Trioxy-flavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (109-112). [1530 1910].

Fluorene Blue (*25H2,N3Cl2½H2O. **Haller,** A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1527–1531). [1230–1630–5010].

Fluorindines.

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [1930].

Gallic Acid derivatives.
[Colouring matters derived from the amide of gallic acid].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1330 1630 1230 1930].

Galloflavin.

Kiełbasiński, Wł. Galloflavine produite directement sur la fibre du coton (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (260–261).

Indophenol colours.
[Absorption spectra of,]

Carmichel, C., et Bayrac, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (338–340, 485–487, 882–885). [7300].

Indulines.

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210– 1217). [1930].

und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-α-naphtols. OH: $NO_2: NO_2: NO_2: = 1:2:4:8$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1930 1540 15301.

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940–949). [1930–1940–1230–1630].

Methylene-blue.

Michaelis, Leonor. Das Methylenblau und seine Zersetzungsprodukte. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 29, 1901, (763–769). [1940 R 0300 O 0130 L 0300].

Phenylhydrazonecyanacetic ester derivatives.

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters, J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1–29). [1630—1310—0210—1330].

Quinophthalone and quinophthalines.

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303–356). [1940—1930].

Sulphur dyestuffs.

Gnehm, R. Notiz über Schwefelfarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (226-227).

Toluenc p-sulphinic acid: Colouring matter from the aniline salt.

Meyer, Ernst von. J. prakt. ('hem., Leipzig, (N.F.), **63**, 1901, (167-183). [1330-1630-1530].

5500 OPERATIONS IN ORGANIC CHEMISTRY.

Bromination.

Bruner, L[udwik]. Études dynamiques sur la bromuration des corps de la série aromatique (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A., 41, 1901, (40-95). [7050].

Bruner, L[udwik]. Dynamische Untersuchungen über die Bromierung aromatischer Körper (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (22–59). [7050].

Chlorination.

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Chlorination of aromatic hydrocarbons in the presence of the [aluminium-mercury] couple. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1111-1134) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (91) [Abstract]. [1130].

Dialysis.

Wróblewski, A. Ueber Dialyse in einigen Flüssigkeiten, in welchen das Pergament nicht aufquillt, aber das Gummi. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (222–223). [Q 1085].

Dissolution and solvents.

Just, Gerhardt. Löslichkeit von Gasen in organischen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, (342–367). [7150].

Distillation.

Cazeneuve, P. Sur un outillage très simple pour la réfrigération ascendante. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (476-479).

Naumann, Alex, und Müller, Wilh. Regelmässigkeiten beim Destilliren verdünnter wässriger Phenollösungen. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (224–228).

Zaloziecki, Roman. Contribution à la théorie de la distillation à l'aide de la vapeur (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (11-16). [7200].

Filtration.

Engler, C., und Albrecht, E. Ueber den Vorgang bei der Filtration von Petroleum durch Floridaerde. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (889–892). [6500].

Hydrolysis.

Madsen, Thorvald. Versuche über die Abhängigkeit der Hydrolyse von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig 36, 1901, (290-304). [7050].

Nitration.

Bandrowski, E[rnest]. L'action de l'acide azotique concentré sur la bromobenzène (Polish). Kraków, 1901, (2+5). 25.5 cm. [1130].

Scherpenzeel, L[odewyk] van. [Nitration des substances aromatiques]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (150, 154-155), [1330 7200].

Wahl, A. Sur la nitration directe dans la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (693-695).

Znatowicz, B₁[onisław]. Sur la réaction entre AgNO₂ et les dérivés chlorés de la série aromatique (Polish). Kraków, 1901, (2+7). 25.5 cm.

Oxidation.

Bougault, J. Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (782-784). [1230].

Pawlewski, Br[onisław]. Oxydation des amines aromatiques (Polish). Wszechświat, Warszawa, **20**, 1901, (46– 47). [1630].

Reduction.

Chilesotti, A. Zur Kenntnis der elektrolytischen Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (768-773).

Elbs, K[arl]. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (644).

und Silbermann, F. Ueber die elektrochemische Reduktion aromatischer Mononitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (589–591).

[Claim for priority.]

Ladenburg, A[lbert]. Ueber die Hydrirungsmethode durch Natrium und Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (200–201).

Löwenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in äthylalkoholischer Lösung durch Auflösen von Natrium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (469–498). [7050].

Miscellaneous Operations.

Adam, Paul. Cuve pour la détermination clinique de l'hémoglobine dans l'urine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (607-608).

Bandrowski, E[rnest]. [L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine] (Polish). Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1130 1630]. Bechert, C. Verbesserungen in der Aceton-Fabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (515–516). [1510].

Crotogino. Ueber Alkylammonium-Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (648-649). [0380 1600].

Löb, Walther. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. Erste Mitteilung: Das Verhalten des Chloroforms, des Tetrachlorskohlenstoffs und ihrer pyrogenetischen Zersetzungsprodukte. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (903–921).

ANALYTICAL CHEMISTRY.

6000 GENERAL.

Classen, A[lexander]. Ausgewählte Methoden der analytischen Chemie. Bd. 1. unter Mitwirkung von H. Cloeren. Braunschweig (Vieweg), 1901, (XX + 940, mit 1 Taf.). 23 cm. geb. 20 M.

Fresenius, C. Remigius. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfänger und Geübtere. 6. Aufl. Bd. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XVI + 871). 24 cm. M. 18.

Herzfeld, J., und Korn, Otto. Chemie der seltenen Erden. Berlin (J. Springer), 1901, (IX + 207). 22 cm. 5 M. [0100 G 50].

Franz von **Kobell's** Tafeln zur Bestimmung der Mineralien mittelst einfacher chemischer Versuche auf trockenem und nassem Weg. 14. Aufl. von. K. Oebbeke. München (J. Lindauer), 1901, (XXIV + 122). 20 cm. 2,20 M. [G 32].

Pechmann, H[ans] von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidirt von O. Pilotv. Als Manuscript gedruckt. 9. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (40). 19 cm.

Polstorff, Karl. Leitfaden der qualiitativen Analyse und der gerichtlichchemischen Analyse. Leipzig (S. Hirzel), 1901, (144). 23 cm. 2 M. [8000 Q 1010 M 3120].

Prescott, Albert B[enjamin], and Johnson, Otis C. Qualitative Chemical Analysis . . . Analytical Operations and Laboratory Methods in Inorganic Chemistry. 5th ed. New York (Van Nostrand), 1901, (XI + 420). 23.5 cm. [0900].

Topsóe, Haldor. Guide to qualitative inorganic Analysis (Danish). 5. Edit. Kjöbenhavu, 1901, (200), with 5 pl.). 21 cm.

Volhard's Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse von H[ans] v. Pechmann. Im Jahre 1900 revidirt durch K. A. Hofmann u. O. Piloty. 10. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (IV + 120). 18 cm. 2,70 M.

Apparatus.

Jerwitz, W. New Fat-extraction Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (229).

Lunge, G. Du Pont's Nitrometer. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (100-101).

Miethe, A[dolf]. Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [0910 7300 C 6040 4200].

Poda, H. Ein einfacher Apparat zur gleichzeitigen Bestimmung des Fettes und des Wassers in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (492–496). [Q 1839].

Wheeler, H. J., and Hartwell, B[urt] L[aws]. An Apparatus for Determining Fat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (338-343).

Wislicenus, H[ans]. Verfahren und Apparat zur exacten Veraschung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (441–449). [0910].

Blowpipe Analysis.

Landauer, J. Blowpipe Analysis. English edition, by James Taylor. London, (Macmillan), 1901, (XIV + 173). 17 cm.

Parsons, Charles Lathrop. The use of Metallic Sodium in Blowpipe Analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (159–161). [0500].

Richards, Joseph W. Notes on Some Blowpipe Tests. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (212–215).

Electrolytic Analysis.

Bain, J. Watson. Convenient Resistance for Electrolytic Analysis. Toronto, Proc. Canad. Inst., (N.Ser.), 2, 1901, pt. 4, (91–92).

Classen, A[lexander]. Ueber den Genauigkeitsgrad elektro-analytischer Arbeits-methoden, sowie über die kathodische Abscheidung von Kohlenstoff, Schwefel und Phosphor. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (173).

Spectrum Analysis.

Hartley, Walter Noel, and Ramage, Hugh. A Simplified Method for the Spectrographic Analysis of Minerals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (61-71).

Schuler, W. Versuche über die Empfindlichkeit der spectralanalytischen Reactionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (931–942). [7300].

Volumetric Analysis.

Preparation, standardisation, and preservation of volumetric solutions.

Dowzard, Edwin. An Improved Method for the Preservation of Normal Sodium Hydrate. Chem. News, London, **83**, 1901, (18, with pl.)

Hopkins, Cyril G. Methods of Standardizing Acid Solutions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (727–740).

Larsson, A. G. A simple method of preparing Normal Hydrochloric Acid (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (94-95).

Meade, Richard K[idder]. A Method for Preparing Normal, Seminormal, Decinormal, etc., Sulphuric Acid of Exact Strength. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (12–15).

A Method for Preparing Strictly Tenth-Normal, Fifth-Normal, etc., Hydrochloric or Nitric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (343–347). [0930].

Indicators.

Jungclaussen, C. A. Phenolphtalein als Indikator bei der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [1910].

Phenolphthalein als Indikator bei den Sättigungsanalysen des D. A. IV. [Deutsches Arzneibuch, IV. Ausgabe.] Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (353–358). [1910].

Kufferath, A. Ueber den Gebrauch einiger Indicatoren bei künstlicher Beleuchtung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (916–918). Runyan, E[Imer Gardner]. A New Indicator of Use in Determining Total Acidity of Wines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (402–405). [Corallin-Malachite Mixture]. [6500].

Schmatolla, Otto. Grundlagen und Indikatoren der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (440–441).

Phenolphtaleïn als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, **(**592). [1910].

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der A:kalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157–160). [1330].

Zellner, Heinrich. Fluoresceïn als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (100). [5010].

Weighing.

Thatcher, R. W. The Indirect Weighing of Quantitative Precipitates . . . without separating [them] from the Liquid . . J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (644-668).

6100 DETECTION OF ELEMENTS.

General.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Ueber die mikrochemische Untersuchung der Cerit-metalle. [(Lanthanum, Samarium, Thorium, Neodymium, Praseodymium, und Cerium), mittelst ihrer kristallinischen bernsteinsauren Salze.] (Holländisch). Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, [1901], (6-8). [G 700].

Donath, Ed[uard]. Notiz zur Fällung einiger Metallsulfide mit Thiosulfat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (141–143). *[6200].

Special.

(As) Arsenic.

Allen, Alfred H. Detection of Arsenic in Beer. London, Anal., 26, 1901, (10–13).

Berntrop, J[ohan] C[onrad]. Ueber die Erkennung kleiner Quantitäten von Arsenverbindungen in Nahrungsmitteln. (Holländisch). Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (112–113).

Berry, A. E. The Effect on the Marsh Test of some Commercial Products containing Selenium and Tellurium. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323).

Bird, F. C. J. The Gutzeit Test for Arsenic. London, Anal., 26, 1901, (181–187).

Chapman, Alfred C. The Detection of Arsenic in Beer and in Brewing Materials. London, Anal., **26**, 1901, (8-10).

Dowzard, Edwin. A Modification of Gutze't's Test for Arsenic. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (715–718) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92) [Abstract].

Jones, E. W. T. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (25–26).

Kirkby, William. An Apparatus for the Application of Gutzeit's Arsenic Test. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (80).

Nonhebel, G[ysbregt] K[ornelis] A[driaan]. Die biochemische Arsenicreaction; ihre Ausführung und Brauchbarkeit. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (120–126).

Paul, B. H., and Cownley, A. J. The Detection and Chemical Identification of Arsenic. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (136-138).

Report of the Commission to the Manchester Brewers' Central Association. Arsenic in Beer. London, Anal., **26**, 1901, (13–15).

Rosenheim, Otto. Concerning the Influence of Selenium on Certain Tests for Arsenic. Chem. News, London, 83, 1901, (277-280).

Smith, Jas. F. Detection of Arsenic [and Antimony] in the presence of Sulphites, etc. Chem. News, London, 83, 1901, (2-3).

Thomson, William, and Shenton, James. The Detection of Arsenic in Beers, Brewing Materials, and Food. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (204–206).

(Cl) Chlorine.

Nichols, Henry W[indsor]. A New Test for Chlorine for Use with the Blowpipe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (315–317). [0250].

(Co) Cobalt.

Ditz, Hugo. Ueber einige Reactionen des Kobalts und Eisens und den Einfluss der Alkohole und anderer organischer Stoffe auf die elektrolytische Dissociation der Salze in wässeriger Lösung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (109–112). [7250 C 6250].

Donath, Ed[uard]. Ueber einige Reactionen des Kobalts. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (137–141).

(Hg) Mercury.

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (534–537). [6500 Q 8491].

(K) Potassium.

Reichard, C. Ueber den Nachweis des Kaliums durch pikrinsaures Natron unter Berücksichtigung der übrigen Alkalimetalle, des Thalliums und Ammoniaks. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (377–384).

(Mn) Manganese.

Marshall, Hugh. The Detection and Estimation of Minute Quantities of Manganese. Chem. News, London, 83, 1901, (76).

(N) Nitrogen.

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimon. ChemZtg. Cöthen, **25**, 1901, (41). [0140 0680].

Arnold, C[arl], und Murach, F. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen, etc., und Entgegnung hierauf von F. Fittica. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (131, 259).

(Ni) Nickel.

Ditz, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894–897). [0260 0540].

(Pb) Lead.

Bellocq. Recherche du plomb dans l'eau potable. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (56–57).

(Se) Selenium.

Berry, A. E. [Detection of selenium in presence of arsenic]. London. J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323).

Jouve, Ad. Recherche du sélénium dans l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (489-491). [0700].

Orlow, N. A. Ueber den Selengehalt in Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (66).

Rosenheim, Otto. [Detection of Selenium in presence of arsenic]. Chem. News, London, 83, 1901, (277–280).

(Te) Tellurium.

Berry, A. E. [Detection of tellurium in presence of arsenic]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322-323).

6150 DETECTION OF COMPOUNDS.

Inorganic.

Carbon monoxide.

Nicloux, Maurice. Sur la présence de l'oxyde de carbone dans le sang du nouveau-né. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1501–1504). [8040].

Chromic acid.

Reichard, C. Ueber den Nachweis der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd bei Gegenwart von Vanadinsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (577-586).

Nitrie acid.

Cazeneuve, P., et Défournel, H. Recherche et dosage des azotates dans les eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639-640). [0490 6300].

Perman, E. P. Note on the Detection and Estimation of Nitric Acid in Combination with the Alkali Metals. Chem. News, London, **83**, 1901, (193).

Potassium ferrocyanide.

Matuschek, J. Üeber die Einwirkung von Kieselfluorwasserstoffsäure auf Ferrocyankalium. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (158–159). [6300].

Organic.

Acids.

Citric and tartaric acids.

Paris, G. Ueber die Empfindlichkeit einiger Verfahren zum Nachweise von Citronen- und Weinsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (160–162). [M 3120 Q 1885].

Homogentisic acid C.H.(OH), .CH, .CO, H

Orton, K. J. P., and Garrod, Archibald E. [Detection of homogentisic acid in urine.] J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (89–94). [1330 8000].

Salicylic Acid.

Da Silva, A. J. Ferreira. Sur la sensibilité des méthodes de recherche de l'acide salicylique dans les vins. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (726-731). [6300].

Pereira, A. Cardoso. Sur la recherche de l'acide salicylique dans le vin et la bière. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (475–476).

Succinic acid.

Neuberg, Carl. Ueber den Nachweis der Bernsteinsäure. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (574–578). [1310 Q 1010].

Alkaloids.

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsaure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (258-262), [1410 3010].

Pozzi-Escot, M. E. Contribution à la recherche microchimique des alcaloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1062). [3000].

Alkaloids in Urine.

Guillemard, H. Sur l'emploi de l'acide silicotungstique comme réactif des alcaloïdes de l'urine. Variation de l'azote alcaloïdique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1438-1440). [3020].

Atropine.

Eine mikro-Schoorl, Micolaas]. Reaktion auf chemische Atropin. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. (hem. Tox., 13, 1901, (208–210).

Quinine.

Kimura, Hikouemon. Colour Reactions of Quinine (Japanese). Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., 232, 1901, (527-535). [3010].

Miscellaneous.

Amygdalin.

Deacon, E. R. A New Colour Reaction for Amygdalin. Chem. News, London, 83, 1901, (271).

Custin and custein.

Ueber den Nach-Embden, Gustav. weis von Cystin und Cystein unter den Spaltungsprodukten der Eiweisskörper. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (94–103). [4010 Q 1134 1170 1610].

Formaldehyde.
Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formaldehyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (682-683). [1410 6500].

Hydrocarbons of coal tar.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Die Unterscheidung fester Teerkohlenwasserstoffe [Naphtalin, Acenaphten, Fluoren, Phenanthren, Anthracen, Karbazol, Chrysen, und Akridin auf mikrochemischem Wege [durch ihre Additionsprodukte mit Nitrochinonen, hauptsächlich mit Dinitrophenanthrenchinon und Tetranitrochinizarin]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (328–331). [1130 5020].

Peptone.

Černy, Zdenko. Zinn-Nachweis des Harnpeptons. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (592–595). [6500 Q 8440].

Proteids.

Hopkins, F. Gowland, and Cole, Sydney W. On the Proteid Reaction of Adamkiewicz. . . London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (21–33).

Saccharin.

Levs. Alex. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1056–1058). [1330].

Santonin.

Pain, Percy. An Improvement on the B. P. Santonin Test. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (131).

Starch.

Lagerheim, G[ustaf]. Über die Anwendung von Jod-Milchsäure zum Nachweis von Stärke in Drogen und Nahrungsmitteln (Schwedisch, Referat in deutscher Spr.) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (65–69).

Sugars.

Neuberg, Carl. Ueber die Farbenreaktionen von Zuckern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (564-573). [1800].

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen γ-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (202–907). [1330–1800–1930].

6200 ESTIMATION OF ELEMENTS.

General.

Berthelot. Equilibres chimiques. Réactions sur deux bases mises simultanément en présence de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1517-1525). [7050].

Donath, Ed[uard]. Notiz zur Fällung einiger Metall-ulfide mit Thiosulfat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (141-143). [6100].

Sartori, A. Tabellen zur Berechnung quantitativer chemischer Analysen, unter Zugrundelegung der von Landolt, Ostwald und Seubert für die Praxis empfohlenen Atongewichtszahlen. (Mit Nachträgen.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (202-376). [6300].

/ Wolff, Jules. Ueber die Löslichkeit einiger Metalloxyde in Natrium- beziehungsweise Ammoniumsalicylat, sowie über die Darstellung des Natrium-Kupfersalicylates. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (459–462). [1330 Q 9125].

Special.

(Ag) Silver.

Fulweiler, W. H., and Smith, Edgar F. The Precipitation and Separation of Silver in the Electrolytic Way. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (582–585). [0110].

Richards, Joseph W. The Measurement of Gold and Silver Buttons in Quantitative Blowpipe Assays. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (203-212). [G-32].

(As) Arsenic.

Archbutt, L., and Jackson, P. G. The Determination of Minute Quantities of Arsenic in Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (448–450).

Atterberg, Albert. Schnelle Methode zur Bestimmung kleiner Arsenmengen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (264). (n-1881)

Avery, S., and Beans, H. T. A Rapid Method for the Determination of Arsenious Oxide in Paris Green. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (485-486). [0140].

Bird, F. C. J. The Gutzeit Test for Arsenic. London, Anal., **26**, 1901, (181–187).

Chapman, Alfred C. Arsenic in Coal and Coke. London, Anal., **26**, 1901, (253–256).

Ducru, O. Nouvelles méthodes de dosage de l'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (235-239). [0140].

Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (160-238). [0140 0260 0540].

Fairley, T. Arsenic Estimations relating to Malt-Kilns. London, Anal. **26**, 1901, (177–180).

Gibb, Allan. The Determination of Arsenic . . . in Cupreous Materials. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (184–187).

Jones, E. W. T. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (25-26).

Kühling, O[tto]. Ueber das Verhalten der arsenigen Säure gegen Permanganat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (404-403). [6300].

Rohmer, Martin. Scheidung des Arsens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (33–38). [0140 G 12].

Ryder, John, and Greenwood, Alfred. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (61).

Smith, R. F. Wood, and Jenks, R. L. [Estimation of] Arsenic in Coal and Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (437).

Thomson, William, and Shenton, James. The Detection [and Estimation] of Arsenic in Beers, Brewing Materials, and Food. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (204–206).

Vanino, L., und Griebel, C. Ueber die Einwirkung von Ammoniumcarbonat auf Schwefelarsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (589-591).

(Au) Gold.

Johnson and Sons. The Assay of Gold Sodium Chloride. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (210) Richards, Joseph W. The Measurement of Gold and Silver Buttons in Quantitative Blowpipe Assays. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (203–212). [G-32].

(Bi) Bismuth.

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Chas. T. [Comparison of the quantitative action of reducing agents on bismuth salts]. Pharm. J., London, (ser. iv.), 13, 1901, (141). [7200].

(Ca) Calcium.

Gray, G. Watson. Determination of Calcium in High-Grade Ferro-Silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (538-539).

Passon, Max. Zur Kalkbestimmung nach der Citratmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (285–286).

(Cl) Chlorine.

Davies, Herbert E. [Estimation of Chlorides in the presence of organic matter]. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (98–100).

Winkler, L[ajos] W. Bestimmung des Chlors in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (596-600). [6500 Q 1881 9110].

(Cr) Chromium.

Stock, Alfred, und Massaciu, Cornelius. Die quantitative Bestimmung des Chroms und Eisens durch Kalium-Jodit-Jodat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (467–469).

(Cu) Copper.

Heidenreich, O. N. Eine schnelle und exacte Methode zur quantitativen Bestimmung von Kupfer in Kiesen durch Fallung mit Aluminium und nachfolgender Elektrolyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (15–17). [¢ 12].

(F) Fluorine.

Bullnheimer, Friedr. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (101-104). [G 12].

Burk, W. E. Quantitative Determination of Fluorine in Fluorides easily decomposable by Sulphuric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (825–829). [0310].

Prost, Eugen. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (292–293). [G 12].

(Fe) Iron.

Blair, Andrew Alexander. The Chemical Analysis of Iron. 4th ed. Philadelphia and London, (Lippincott), 1901, (xi + 319). 22.8 cm. [0320].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, **(571**, 785). [0210 0320].

Hoffmann, P. Ueber die Bestimmung des Eisens in normalem und pathologischem Menschenharn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (73–82) [Q 8340].

Morgan, Gilbert T. Note on the Reduction of Ferric Salts. London, Anal., 26, 1901, (225-227).

Speller, Frank N. On the Separation of Ferric Chloride in Aqueous Hydrochloric Acid from other Metallic Chlorides by Ether. Chem. News, London, **83**, 1901, (124–125).

Stock, Alfred, und Massaciu, Cornelius. Die quantitative Bestimmung des Chroms und Eisens durch Kalium-Jodit-Jodat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (467-469).

Volhard, J. Rhodaukalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin. 14, 1901, (609–610). [0210 0320].

(Hg) Mercury.

Rupp, E. Ueber die Quecksilberbestimmung im offizinellen Hydrargyrum salicylicum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (114-118). [Q 9125].

[Estimation of mercury in organic compounds containing nitrogen.]

Schiff, Hugo. Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1320 1620 1310 1940].

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579–582). [0290 0380].

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Chas. T. [Comparison of the quantitative action of reducing agents on mercury salts]. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (144). [7200].

(I) Iodine.

Sjollema, B. Bestimmung des Jodgehalts des Jodols. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (210–214).

Waal, J[acobus] W[ilhelmus] de. Jod in Aïrol. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (65-67).

(K) Potassium.

Leent, F. H. van. Ueber die Abscheidung und Bestimmung von kleinen Mengen Kalium in Salzgemischen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (569–573).

Rümpler, A. Zur Bestimmung des Kaligehaltes im Ackerboden. Vorläufige Mitteilung. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (149). [6500].

Schumm, O. Beitrag zur Kaliumbestimmung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (385–389).

(Mn) Manganese.

Bolling, Randolph. Modified Williams Method for Manganese. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (493–496). [0470].

Dufty, Lawrence. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (248).

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (247–248).

Marshall, Hugh. The Detection and Estimation of Minute Quantities of Manganese. Chem. News, London, 83, 1901, (76).

Norris, George L. The Determination of Manganese in Ferro-Manganese . . . London, J. Soc. ('hem. Indust., 20, 1901, (551).

Ramage, Hugh. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, 84, 1901, (209–210).

T., J. The Estimation of Manganese in Ferro-Chromium Alloys. Chem. News, London, 83, 1901, (25).

(Mo) Molybdenum.

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Determination of Molybdenum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (669–671). [0480]

(N) Nitrogen.

Aken, E[lizabeth] van. [On the estimation of the nitrogen in organic compounds and the influence of their structure on the result.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (91–95) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (102–105) (Dutch).

Street, John Phillips. A Method for the Determination of the Availability of Organic Nitrogen in Commercial Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (330–338). [6500].

Wefers Bettink, H[endrik]. Die Erkennung von salpetriger Säure in der Milch. (Holländisch). Ned. Lydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (67-70).

(Ni) Nickel.

Norris, George L. The Determination of . . . Nickel in Steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (551).

(0) Oxygen.

Ramsay, William, and Homfray, Ida. Colorimetric Method for determining Oxygen dissolved in Water. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1071– 1074). [6500].

Ladenburg, A[lbert], uud Quasig, R. Quantitative Bestimmung des Ozous. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1184–1188). [0550].

(P) Phosphorus.

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. The Estimation of Phosphorus in Steel and Iron. Chem. News, London, **83**, 1901, (122).

széll, Lad. v. Die richtige Anwendung der Molybdän- und Citratmethode bei der Analyse von Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (14).

(Pt) Platinum.

Leidié et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (840-842). [0410 0610].

(S) Sulphur.

Auchy, George. Determination of Sulphur in Wrought Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (147-151).

Noyes, William A[lbert], and Helmer, L. Leslie. The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675-679). [0320 0660].

(Sb) Antimony.

Gibb, Allan. The Determination of . . . Antimony in Cupreous Materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (184–187).

(Si) Silicon.

Auchy, George. Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817–820). [0320 0710].

(Sn) Tin.

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. [Estimation of tin in white-metal alloys.] ('hem. News, London, **84**, 1901, (167-169).

Ost, H[ermann], und Klapproth, W. Die Fällung des Zinns aus seinen Sulfosalzen und seine Trennung von Antimon durch Elektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (817–827). [0720 C 6220].

(Ur) Uranium.

Kern, F. The Quantitative Separation and Determination of Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (685–726). [0810].

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Method Applied to Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (607-609). [0810].

(Zn) Zinc.

Walker, Percy H. The Volumetric Determination of Zinc. J. Amer. ('hem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (468-470). [0880].

6300 ESTIMATION OF COM-POUNDS.

Inorganic.

General.

Sartori, A. Tabellen zur Berechnung quantitativer chemischer Analysen, unter Zugrundelegung der von Landolt. Ostwald und Seubert für die Praxis empfohlenen Atomgewichtszahlen. (Mit Nachträgen.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (202–376). [6200].

Alkali.

Huber, Hermann von. Ueber die Titration des Alkaligehaltes in Gegenwart von Hypochloriten, Chloraten und Chromaten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (396-398).

As.

Arsenious oxide.

Avery, S[amuel], and Beans, H. T. Soluble Arsenious Oxide in Paris Green. Preliminary Report. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (111-117). [0140].

Arsenious acid.

Kühling, O[tto]. Ueber das Verhalten der arsenigen Säure gegen Permanganat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (404-406). [6200].

B.

Borie acid.

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsaure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157–160). [1330]

Zschimmer, F. Zur Analyse der italienischen rohen Borsäure. Chem-Ztz, Cöthen, **25**, 1901, (44–45, 67–68). [0160].

C.

Carbon dioxide.

Ellms, Joseph W., and Beneker, Jay C. The Estimation of Carbonic Acid in Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton. Pa., 23, 1901, (405–431). [6500].

Carbonates.

Hall, A. D., and Russell, E. J. On a method for determining small quantities of carbonates. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (241-242).

Cyanides and cyanates.

Herting, Otto. Beitrag zur Analyse der Handels-Cyanide. Eine exacte Methode zur Bestimmung der Cyansäure. Ein eigenthümliches Cyandoppelsalz. Cyanantidet. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (585-586). [Q 9115].

Mellor, J. W. Bestimmung von Cvaniden und Cvanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (17-21).

The Reciprocal Determination of Cyanides and Cyanates. London, Anal., 26, 1901, (286-289).

Victor. Ernst. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (462-465).

Potassium ferrocyanide.

Kielbasiński, Wł. Sur l'analyse du ferrocyanure de potassium (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (73-74).

Matuschek, J. Ueber die Einwirkung von Kieselfluorwasserstoffsäure auf Ferrocyankalium. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (158–159). [6150].

Cl.

Hydrochlorie acid.

Meunier. Du dosage de l'acide chlorhydrique libre dans le suc gastrique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (367-369).

Fe.

Prussian blue.

Popplewell, J. M. Rapid Method for the Determination of Prussian Blue in Spent Oxide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (225).

H.

Water.

Konig, J[os.].Bestimmung des Wassers in Gemischen von organischen Stoffen und Natriumbikarbonat. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (448 - 449).

Hydrojen peroxide. Naylor, W. A. H., and Dyer, C. S. [Estimation of solutions of hydrogen peroxide.] Pharm. J., London, (Ser. IV.), **13**, 1901, (131–132).

K.

Potassium permanganate.

Alander, A. Ein Beitrag zur Bestimmung von Kaliumpermanganat mittelst Natriumhyposulfits. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (574–577).

N.

Ammonia.

Blackler, M. Bennett. Estimation of Ammonia in its Salts. Chem. News, London, 83, 1901, (299).

Ni'rites, etc.

[Estimation of hydroxylamine, ammonia, and nitrite in presence of each other.]

Ber Suler. Beiträge zur elektrolyt.schen Reduktion der Nitrite. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (831–842, 847–855). [7250–0490].

Nitric acid.

Cazeneuve, P., et Défournel, H. Recherche et dosage des azotates dans les eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639-640). [O490 - 6100].

Perman, E. P. Note on the Detection and Estimation of Nitric Acid in Combination with the Alkali Metals. Chem. News, London, 83, 1901, (193).

Ρ.

Phosphoric acid.

Nouvelles recherches sur Berthelot. la neutralisation de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1277-1281). [0570 0170 0220].

 Recherches sur les équilibres chimiques. Formation des phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1449-1459). [7050].

Cavalier, J. Acidimétrie de l'acide phosphorique par la baryte. ('.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1330–1331). [0570].

Acidimétrie de l'acid phosphorique par l'eau de baryte. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (796-799). [0570].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par les alcalino-terreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (903-905). [0570].

Sartori, A. Zur Bestimmung der Phosphorsäure im Weine nach der Reichsmethode. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (263–264). [6500].

Williams, C. B. Kilgore's Modification of the Volumetric Method of Estimating Phosphoric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (8-12). [0570].

Phosphates.

Woodman, A. G., and Cayvan, L. L. The Determination of Phosphates in Potable Waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (96-107). [6500].

Ph.

Lead peroxide.

Liebig, jr., Max. Zur volumetrischen Bestimmung des Bleisuperoxydes in der Mennige. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828). [0580].

S.

Sulphides, etc.

Gautier, Armand. Méthode de dosage des sultures, sulthydrates, polysulfures et hyposulfites pouvant coexister en solution, en particulier dans les eaux minérales sulfureuses. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (518-523). [6500].

Sulphuric acid.

Winkler, L[ajos] W. Ueber die Bestimmung der Schwefelsäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (465–469). Q 1881].

Sulphates.

Jackson, D. D. The Photometric Determination of Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (799-806). [0660].

Si.

Silicic acid.

Wells, H[orace] L., and Metzger, F. J. On the Separation of Tungstic and Silicic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (356-358).

Ti.

Titanic acid.

Brakes, James. Colorimetric Determination of Titanic Acid. London, J. Scc. Chem. Indust., 20, 1901, (23).

W.

Tung sic acid.

Herting, Otto. . . . Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165-166). [0840 6500].

Wells, H[orace] L., and Metzger, F. J. On the Separation of Tungstic and Silicic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (356–358).

Organic. Acids.

Acids and bases.

Berthelot. Etudes sur la neutralisation. Sur le titrage à l'aide des colorants des acides et des alcalis à fonction complexe. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1377-1382).

Anthranilic acid methyl ester.

Hesse, Albert, und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (296–300). [1330].

Hippuric acid (volumetric).

Cates, W. A. Note on the Estimation of Hippuric Acid. Chem. News, London, 83, 1901, (121).

Lactic acid.

Osborne, W. A. [Estimation of lactic acid.] Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlix-l). [8050 1310].

Malic acid.

Hilger, A. Zur quantitativen Bestimmung der Aepfelsäure. [Voitrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (49-50). [M 3120].

Oleic acid.

Lewkowitsch, J. Zur Trennung der Oelsäure von anderen Fettsäuren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (62).—Farnsteiner, K. Antwort auf vorstehende Erwiderung. Ebenda, 4, 1901, (63-65). [Q 1500].

Salicylic acid.

Da Silva, A. J. Ferreira. Sur la sensibilité des méthodes de recherche de l'acide salicylique dans les vins. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (726-731). [6150].

Telle, Fernand. Titrage de l'acide salicylique, des salicylates et du phénol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (49-56). [1330].

Uric acid.

Bouillet, H. Action de l'acide iodique sur l'acide urique et dosage de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (251-255). [1930].

Alcohols and Phenols.

Cresol.

Zur Kresolbestimmung. Ditz, Hugo. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (160-165).

Russig, F., und Fortmann, G. Zur Kresolbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (157-160).

Glycerol.

Modification à la méthode Gailhat, J. manganimétrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (396-402).

Lewkowitsch, J. Note on the Estimation of Glycerol. London, Anal., 26, 1901, (35-36).

Phenol.

Thresh, John C. The Determination of Phenol when mixed with Resinous Substances. Pharm. J., London, (Ser. IV), 13, 1901, (138),

Tocher, James F. The Volumetric Determination of Phenol. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (360-361).

Alkaloids.

Alkaloids.

Cohen, H. [Verbesserte Methode der] Titration [der Alkaloide] mit Iodeosin als Indicator. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (204-206).

Cocaine.

Garsed, W., and Collie, J. N. On the Estimation of Cocaine. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (675-681) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract].

On the Determination of Cocaine. Pharm. J., London, (Ser. IV), 13, 1901, (222-227, 254-258). [3010].

Carbohydrates.

Glycogen.

Bujard, Alfons. Zur Bestimmung des Glykogens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (781). [Q 1426].

Lactose.

Scheibe, Anton. Die Bestimmung des Milchzuckers in der Milch durch Polarisation und Reduction. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (1–14). [Q 1834].

Nitrocellulose.

Quinan, K. B. A New Method for the Estimation of Soluble Nitrocellulose in Guncotton and Smokeless Powder. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (258-264). [6500].

Sugars.

Meillère, G., et Chapelle, Ph. Dosage des sucres réducteurs dans le sang. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (257-262).

Raimann, Emil. Zur quantitativen Bestimmung kleinster Zuckermengen im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (390-402). [Q 8321].

Soltsien, P. Bestimmung des Zuckers mittelst Fehling'scher Lösung und Ueberführung des Cu²O in CuO unter Vermeidung von Asbestfiltern. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (28-29). [1820].

Miscellaneous.

Acetone.

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Acetons im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (94–97). [Q 8320].

Carbamide.

Girardet, F. Sur un urécmètre très simple. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (329–334). [0920].

Long, J. H. On the Estimation of Urea in Urine. J. Amer. Chem. Scc., **23**, 1901, (632–638). Easton, Pa., [Q 8310.2].

Carrone.

Kremers, Edward. [The Estimation of Carvone in Volatile Oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (16–23).

Formaldehyde.

Craig, A. G. On the Determination of Formaldelivde. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (638–643).

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiebaden, 40, 1901, (92-94). [1410].

Vanino, L., und Seitter, E. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (587–589). [1410].

Haemoglobin.

Haldane, John [S]. The Colorimetric Determination of Haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (497-504). [8000].

Hexon bases in heteroalbumose and

Haslam, H. C. Quantitative Bestimmung der Hexonbasen in Hetercalbumose und Pepton. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (54–58). [4010 Q 1145 1130].

Indigo.

Vaubel, Wilhelm. Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (892–893). [5020 1930].

Nitroso-group.

Clauser, Robert. Methode zur quantitativen Bestimmung der Nitrosogruppe in organischen Verbindungen. (I. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (889–895).

394

Proteids.

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Bromirungs- und Jodirungszahlen der Eiweisskörper. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (470-474). [4010 Q 1130].

Purines.

Jolles, Ad. Ueber eine neue volumetrische Methode zur Quantitativen Bestimmung der Purinbasen im Harn. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (340-342). [Q 8314].

6400 GAS ANALYSIS.

General.

[Gas analysis by means of the electric spark].

Berthelot. Méthode pratique pour l'analyse des gaz par l'électricité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (433-417).

[Spectroscopic gas analysis.]

Méthodes pratiques pour

l'analyse courante des gaz par la spectroscopie. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (447-482).

Feld, Walther. Versuche zur Erzielung rauchfreier Ringofenfeuerung mit Koks, Steinkohle und Braunkohle. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (438-445, 477-482, 515-520, mit Taf.).

Samojloff, A[leksandr Filipovič], und Judin, A. Zur Methodik der Gasanalyse. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abth., 1901, (338–352). [Q 1010].

Special.

[Hydrocarbons.]

Broockmann. Ueber ein Vorkommen von Kohlenwasserstoffen in Druckluft. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (98-99).

[Carbon dioxide.]

Haldane, John [S.]. A Rapid Method of Determining Carbonic Acid in Air. J. Hygiene, London, 1, 1901, (109–114).

[Hydrogen.]

Phillips, Francis C. On the Determination of Hydrogen in Gas Mixtures. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (354–356). [0360].

[Acetylene.]

Rossel, A., und Landriset, E. Analyse und Reinigung des Acetylens. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (77-82).

[Hydrogen sulphide.]

Tutwiler, C. C. The Quantitative Estimation of Hydrogen Sulphide in Illuminating Gas. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (173–177). [0360].

[Hydrogen and methane.]

White, Alfred H. The Oxidation of Nitrogen as a Source of Error in the Estination of Hydrogen and Methane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (476–482).

6500 APPLIED ANALYSIS.

AGRICULTURAL. See also Foods.

Pentosans, estimation of, in vegetable materials.

Fraps, G. S. The Determination of Pentosaus. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (501-507).

Kröber, E. Untersuchungen über die Pentosanbestimmungen mittelst der Salzsäure-Phloroglucinmethode nebst einigen Anwendungen. (Fortsetzung.) Theil 2. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (7-20). [1840 M 3120].

Fodders.

Browne, C. A., Jr., and Beistle, C. P. The Complete Analysis of Feeding Materials. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (229–236).

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Melassegehaltes im Melassemischfutter. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901. (216–221). Berichtigung dazu. Ebenda (254). [1820 Q 1885].

Lemcke, Alfred. Ueber Hanfkuchen. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (161–182). [Q 1875 M 2280 5400 2300].

Swedes.

Collins, S. H. Sugar in Swedes.

Part. I. Analytical Methods. London,
J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (536–538).

Manures.

Pfeiffer, Th., und Lemmermann, O. Die Verwendung einer Pepsinlösung zur Untersuchung von tierischem Kct und Stallmist. I.andw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (129–140). [Q 7055].

Street, John Phillips. A Method for the Determination of the Availability of Organic Nitrogen in Commercial Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (330–338). [6200]. Sutherst, Walter F. The Solubility of Phosphatic Manures in some Organic Acids. Chem. News, London, 84, 1901, (199-200).

Széll, Ladislaus von. Beiträge zur Vervollkommnung der schnellen Bestimmung der wasserlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Landw. Versuchstit., Berlin, 55, 1901, (325–346). [0570].

der Molybdän- und Citratmethode bei der Analyse von Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (14).

Ueber die richtige Anwendung der Molybdaen- und Citratmethode zur Werthermittelung der Superphosphate, (ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (34-44).

Soils.

Berju, Georg. Ein Beitrag zur Methodik der chemischen Bodenuntersuchung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (19-31).

Bieler, Kurt, und Asō, Keijirō. Ueber die Bestimmung von Humus in der Ackererde. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (237–240).

Dyer, Bernard. A Chemical Study of the Phosphoric Acid and Potash Contents of the Wheat Soils of Broadbalk Field, Rothamsted. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (235-290) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (11-14) [Abstract].

Hall, A. D., and Plymen, F. J. The determination of plant food in soils by the use of dilute solvents. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (239-240).

Hoffmann, P. Untersuchung der Moorerde von Bad Sülze und Göldenitz, sowie vergleichende Tabellen einiger Moorerden. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (22–33). [G-87 dc].

Kornella, Andrzej. Sur l'analyse mécanique du sol au Laboratoire du Bureau des Travaux Agronomiques de la Galicie (Polish). C'assop. techn., Lwów, 1901, (45–46, 50–51, 64–65).

Lorenz, N. v. Phosphorsäurebestimmung in Dünger, Boden und Asche durch direkte Wägung des Ammonium-Phosphormolybdates. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (183–220). [0570].

Murray, J. Alan. The Analysis of Soils. London, Anal., 26, 1901, (92-96).

Puchner, H. Ueber die Bestimmung der Trockensubstanz in Bodenproben. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (309-324).

Rümpler, A. Zur Bestimmung des Kaligehaltes im Ackerboden. Vorläufige Mitteilung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (149). [6200].

Schlæsing, Th. Recherches sur l'état de l'alumine dans les terres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1203-1212).

Schlosing, fils, Th. Sur l'acide phosphorique des sols. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1189-1191).

Seliwanoff, Th. Drainwässer und Salzmoräste der Rieselfelder der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (475-478).

Sigmond, E. Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, **7**, 1901, (65–71).

Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (89–96).

Peat.

Tacke, Br. Bemerkungen zu der Abhandlung: "Zur Analyse des Torfes von H. Bornträger." Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (110–111). [G-87].

CHEMICAL MANUFACTURES AND COMMERCIAL CHEMICALS.

Benzenes.

Frank, Fritz. Der Handelsverkehr mit Beuzolen, ihre Zusammensetzung, Untersuchung und Verwerthung.— Nebst Berichtigung. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (237–241, 262–266, 328, mit Taf.). [1130].

Irwin, Wilfred. [Estimation of Sulphur in Commercial Benzene intended for enriching Illuminating Gas]. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (440–442).

Bone meal.

Methner, Th. Ueber die Citronensäurelöslichkeit der Knochenmehlphosphorsäure. (Vorläufige Mittheilung.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (134-135).

Copper oxide.

Drawe, Paul. Kaufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (586-587). [0290].

Mayer, Otto, und Marckwald, E. Käufliches Kupter xyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (733-734). [0290].

Miklosich, D. Käufliches Kupferoxyd. Zs. augew. Chem., 14, 1901. (753). [0290].

Rauter, Gustav. Kupferoxyd für die Glasfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (753-754). [0290].

Fuscl oil.

Marckwald, Willy]. Berichtigung zu der Abhandlung: Ceber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (784). [1210 Q 1605].

Indigo.

[Estimation of Indi_o-white in the vat.] Manchot, W., und Herzog, J. Ueber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (318–330). [5020] 1930].

Lead Silicates.

Thorpe, T. E., and Simmonds, Charles. Lead Silicates in Relation to Pottery Manufacture. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (791–807) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113-114) [Abstract]. [0580].

Welliam-Mud.

Jurisch, K. W. Noch einmal Prüfung des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (3).

Lunge, G. Zur Analyse des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (60).

DRUGS AND PHARMACEUTICAL PREFARATIONS.

General.

Ackermann, Eugen. Ueber einige nordbrasilianische medicinische Präparate. ChemZtg. Cöthen, 25, 1901, (134). [Q 1885 9000].

Untersuchungen neuerer Aufrecht. Arzneimittel. Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (482–483). [Q 9100].

Biechele, Max. Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das Deutsche Reich (vierte Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. 10. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (VIII + 465). 17 cm. Geb. 5 M. [Q 9100].

Gordin, H. M. Wertbestimmung der medizinischen, alkaloidhaltigen Drogen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (214-229). [3010 Q 9130].

Greenish, Henry G. The Percentage Ash of Crude Drugs and their Powders. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (264-267, 393-399).

Moor, C. G., and Priest, Martin. Notes on Certain British Pharmacopœia Tests. London, Anal., 26, 1901, (29-35).

Siedler, Р. Kleinere pharmakognostische Mitteilungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (20-23). [Q 9100] M3120].

Stoeder, W[illem]. Gehaltbestimmungen in Drogen und Praeparaten [vorgeschlagen für die künftige vierte Auflage der Niederländischen Pharmacopoea]. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, **38**, 1901, (No. 19–23).

Teichert, Kurt. Ueber den Werth des Wollny'schen Milchfettrefraktometers in der Praxis des Apothekers. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (321-322). [0910 Q [833 0090].

Special.

Airol.

Waal, J[acobus] W[ilhelmus] de. Die Untersuchung des Airols. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, No. 31.

Aloes.

Pedersen, Gullow. Latest researches on drugs containing emodin. (Norw.) Kristiania, Farm. Tidssk., 9, 1901, (97-102).

Tschirch, A[lexander], und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 40. Über die Natalaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (231–240). Q 9190 M 3120 6000].

 Untersuchungen über die Sekrete. 41. Ueber die Ugandaaloë. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (241-249). [1140 M 3120 6000 Q 9190].

Atropine sulphate.

Gadamer, J[ohannes]. Zur Prüfung des Atropinsulfats. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (333–336). [3010 O 91301.

Cinchona bark.

Ketel, B. A. van. Eine neue Methode zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes in Chinarinden. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (313–315). [M 3120 Q 9130].

Ketel, B[ernardus] A[drianus] van. Ueberblick und Kritik der existirenden Methoden, nebst der Beschreibung einer neuen Methode zur Bestimmung des Gesammtalkaloidgehalts der Kinarinde. (Holländisch). Hoorn, (A. Houdijk), 1901, (78). 21 cm. [M 3120].

Cinnamon.

Hartwich, C. Beiträge zur Kenntnis des Zimmt. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (181–201, mit 1 Taf.). [M 2040 3120 5400 Q 9190].

Cloves.

McGill, A. Notes on the Proximate Analysis of Cloves. London, Anal., 26, 1901, (123–126).

Conium maculatum.

Gordin, H. M. Wertbestimmung des Schierlings. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (229-230). [3010 Q 9130 M 3120 5400].

Copaiba.

Tschirch, A[exander]. Untersuchungen über die Sekrete. 44. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (548–560). [1860–1350–M 3120–Q 9190].

Umney, John ('., and Bennett, ('. T. Copaiba. Pharm. J., London, (Ser. iv), **12**, 1901, (324–326).

Diastase, preparations of.

Barth, Georg. Untersuchung einiges käuflicher Diastasepräparate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (368–371). [8010 Q 1200 9160].

Emplastrum adhaesivum.

Dieterich, Karl. Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (323). [Q 9190].

Der Kautschuk des Arzneibuches und seine Verwendung zum Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (276–277). [Q 9190 M 3120]. **Reiche**, H. von. Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (301, 339). [M 3120 Q 9190].

Ext. Cinchonae fluidum.

Gordin, H. M. Wertbestimmung des Extractum Cinchonae fluidum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231). [3010 Q 9130 M 3120 5400].

Ipecacuanha.

Rundqvist, Carl. Quantitative distribution of Alkaloids in Radix Ipecacuanhae (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (49–50). [Q 9130].

Kamala.

Rundqvist, Carl. Contribution to discovery of adulterations in Kamala (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm. 5, 1901, (85-86).

Lanolin.

Keutmann, L. Weisses Lanolin. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (155-156). [Q 9190].

Maté.

Dietrich, Karl. Analytische Beiträge zum Paraguaythee. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (253–258). [Q 1885 M 3120 5400].

Morphine.

Puckner, W. A. The Extraction of Morphine with Immiscible Solvents. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (470-473).

Opium.

Oosterbaan, A[llard]. Beitrag zur quantitativen Bestimmung des Morphins im Mohnsaft. (Holländisch). Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (44). 23 cm.

Rasamala resin.

Itallie, L[eopold] van. Das Rasamalaharz. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (289– 296).

Roborat.

Zellner, Heinrich. Ueber Roborat. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (501). [Q 9190].

Saffron.

Beythien, Adolf. Bestimmung von Sandelholz im Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (368-369). [M 3120 D 5020]. Saponins.

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstauzen und ihrer Verbreitung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (363–373). [1850 M 3120].

Styrax.

Ahrens, C., und Hett, F. Ueber Styrax liquidus. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (216). [Q 9190 M 3120].

Itallie, L[eopold] van. Ueber den orientalischen und den amerikanischen Styrax (von Liquidambar orientalis und Liquidambar styraciflua) [und das Rasamalaharz]. Leiden, (Eduard Ydo), 1901, (92). 24 cm. [M 3120 5400].

— Untersuchungen ueber den Styrax. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (193–204, 225–235, 257–266). [M 3120 5400].

Tschirch, A[lexander], und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (506–547). [1860–1250–M-3120–5400–Q-9190].

Sucramin.

Ehrlich, F. Ueber den neuen Süssstoff "Sucramin" und über das Ammoniak-Salz des Saccharins. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1337-1339). [1630 1330 Q 1885].

Tape-worm remedy from S.W. Africa.

[Mannich, Carl.] Ein Bandwurmmittel in Deutsch - Südwestafrika. Tropenpflanzer, Berlin. **5,** 1901, (332–334). [M 5400 Q 9190].

Vaseline.

Hoehnel, M. Die chemischen und physikalischen Eigenschaften der natürlichen Vaseline. Pharm. Ztg. Berlin. 46, 1901, (391-393). [1110]

Vinum Colchici and Vinum Ipecacuanhæ.

Rundqvist, Carl. Vinum Colchici and Vinum Ipecacuanhæ (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (129–132). [Q 9130].

EXPLOSIVES.

Cullen, W. Notes on the so-called "Heat Test" for Explosives. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (8-10).

Quinan, K. B. A New Method for the Estimation of Soluble Nitrocellulose in Guncotton and Smokeless Powder. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (258–264). [6300].

Smith, F. W. Notes on the Analysis of Explosives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (585–589).

FOODS.

General.

Défournel, H. Dosage de la saccharine dans les matières alimentaires. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (512-515).

König, J[os.], Spieckermann, A., und Bremer, W. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. I. Die fettverzehrenden Kleinwesen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (721-744, 769-780). [R 2580 1600 Q 1540 1800 M 7700].

Leftmann, Henry, and Beam, William. Select Methods in Food Analysis. Philadelphia (Blakiston), 1901, (vi + 383, with 4 pl.).

Butter.

Clark, John. Composition of Dutch Butter. London, Anal., 26, 1901, (113– 117).

Partheil, A. Zur Kenntnis des Butterfettes. I. Peschges, W. Die kryoskopische Unterscheidung von Butter und Margarine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (358–363). [1310 Q 1839—1885].

Poda, H. Ein einfacher Apparat zur gleichzeitigen Bestimmung des Fettes und des Wassers in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (492-496). [6000 Q 1839].

Preiss, Meyer. Zur Frage über die Beschaffenheit der sibirischen Kuhbutter vom chemisch-hygienischen Standpunkte. Diss. Berlin (Max Günther), 1901, (29). 21 cm. 0,50 M. [Q 1839].

Racine, R. Bemerkungen zur Frage nach dem Gebalte der holländischen Butter an flüchtigen Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (568– 571). [Q 1839].

Reicher, L[odewyk] Th[eodorus]. Ueber den Gehalt an flüchtigen Fettsäuren bei den niederländischen Buttern. (Holländisch). Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (83–89). [Q 1839].

Reichler, A. Note relative à l'examen du beurre et des graisses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (142-143).

Reinsch, A. Ist die Sesamöl-Reaktion einer Butter beweisend für das Vorliegen einer Fälschung? Milchztg. Leipzig, 30, 1901, (643–644). [Q 1836].

Ryn, J. J. L. van. Untersuchungen über die Ursachen der wechselnden Zusammensetzung der Butter. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (347– 378). [Q 1839].

Siegfeld, M. Zur Beurtheilung der Butter auf Grund der Reichert-Meissel'schen Zahl. Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, **4**, 1901, (433–446). [6500 Q 1839].

Spaeth, E. Die Bestimmung des Kochsalzgehaltes in der Butter. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (499–500). [Q 1839].

Swaving, A. J. Ueber den Einfluss der Fütterung und der Witterung auf die Reichert-Meissl'sche Zahl der holländischen Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (577–585). IQ 1839].

Cereal Products.

Bread.

Berntrop, J[ohan] C[onrad]. Ueber die Bestimmung des Fettgehalts von Weizenbrot . . . (Holländisch). Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middel: arnis, 4, 1901, (190-194); 5, 1902, (1-5). [Q 1872].

Oatmeal.

Dyer, Bernard. Some Analyses of Oatmeal. London, Anal., 26, 1901, (153-154).

Oats.

Chlopin, G[rigorij] W[italjevič]. Die patentierten Hafergrützen, ihre chemische Zusammensetzung und ihr Nährwert. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (481–489). [Q 1872].

Wheat flour.

Fleurent, E. Etude d'un densimètre destiné à la détermination de la valeur boulangère des farines du blé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1421-1423).

Fruits and fruit juices.

Apples.

Browne, C. A. Jr. The Chemical Analysis of the Apple and Some of Its Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (869–884).

otto, Richard. Weitere Beiträge zur chemischen Zusammensetzung verschiedener Apfelsorten aus dem Königl pomologischen Institut zu Proskau O.-S. Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (259–263). [M 3120 Q 1875].

— Leber die Veränderungen in der chemischen Zusammensetzung der Aepfel beim Lagern. Gartenflora, Berlin, **50**, 1901, (318–321). [M 3120 Q 1875].

Fruit juices (especially raspberry juice).

Spasth, Eduard. Ueber Fruchtsäfte (besonders Himbeersaft) und deren Untersuchung. II. Erkennung und Nachweis von mit Wasser vermischten Säften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (97–107). [Q 1875].

Lemon juice.

Spaeth, Eduard. Üeber Untersuchung und Zusammensetzung von Citronensäften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 4, 1901, (529-541). [Q 1875 M 3120],

Fruit juices.

Truchon, et Martin, Claude. Sur la composition de certains jus de fruits destinés à la fabrication des confitures, sirops etc. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (171–176).

Cherry juice, detection of.

Windisch, Karl. Ueber den Nachweis von Kirschsaft in anderen Fruchtsäften, insbesondere im Himbeersaft, sowie von Kirschwein im Rothwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (817–825). [Q 1875—1884—M 3100].

Milk and cream.

Blyth, Meredith Winter. Detection and Estimation of Preservatives in Milk. London, Anal., 26, 1901, (148-150).

Braun, R. Die Bestimmung des Milchzuckers mit dem Wollnyschen Milchfett-refraktometer im Vergleich zu den analytischen und polarimetrischen Bestimmungs-Methoden. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (578–579, 596–599, 613–616). [1820] Q 1834].

Gutzeit, Ernst. Eine Methode, das spezifische Gewicht des Milchplasmas und des Milchfattes in Milch zu bestimmen. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (513-515). [Q 1833 B 0130].

Henzold, Ottomar. Modifiziertes Gerbersches Butyrometer. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (613). [Q 1833].

Henzold, Ottomar. Nachweis von Formalin in der Milch. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (629-630). [Q 1836].

Kaniss, A. W. Vereinigung der Milchfettbestimmung mit der Untersuchung auf Wasserzusatz. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (565-566). [Q 1833 1836].

Leach, Albert E. Systematic Inspection of Milk for Preservatives. London, Anal., **26**, 1901, (289-291).

Leather, J. Walter. The Composition of Indian Cows' and Buffaloes' Milk. London, Anal., 26, 1901, (40-42).

Le Comte, Octave. Du dosage pondéral du beurre dans le lait au moyen du sulfate de soude anhydre. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (58-60).

Leonard, Norman. The Relation between Specific Gravity, Fat and Solidsnot-Fat in Milk. London, Anal., **26**, 1901, (318–319).

Liverseege, J. F. Note on the Approximate Estimation of Formaldehyde in Milk. London, Anal., **26**, 1901, (151–152).

Louise, et Riquier. Calcul de l'écrémage et du mouillage dans les analyses de lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (992-995).

Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formal-dehyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (682–683). [1410-6150].

Olig, Al. Ueber die Backhaus'sche Kindermilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (541–543). [Q 1830].

[Curdling by Rennet].

ott de Vries, J. J., und Boekhout, F. W. J. Beitrag zur Kenntnis der Labgerinnung. Landw. Versuchst., Berlin, 55, 1901, (221-239). [R 2600 Q 1837].

Richmond, H. Droop. The Composition of Milk. London, Anal., 26, 1901, (310–317).

and Richmond, Sylvester Oliffe. The Physical State in which Fat exists in Cream. London, Anal., **26**, 1901, (117–123).

Riiber, Severin, H. R., und Riiber, C. N. Die Bestimmung des Rohrzuckers und Milchzuckers in der condensirten Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (97-110). [Q 1834].

Siegfeld, M. Ueber den Nachweis einer Erhitzung der Milch. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (723–725). [Q 1830].

Uhl und Henzold, O. Zum Nachweis von Alkohol in Milch. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (181-182). [Q 1836].

Sugar and Molasses.

Almroth, John. Analysis of syrup and molasses (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (95–97).

Beger, C. Ueber die Natur und den Werth der stickstoffhaltigen Stoffe in der Melasse. ChemZtg. Cöthan, **25**, 1901, (8-10). [Q 1424 M 3120].

Ehrlich, F. Versuche, betreffend die Krause'sche Methode zur Bestimmung der Reinheit des Rübensaftes. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (501–502). [1820].

Gonnermann, M. Zur Bestimmung der Alkalität des Zuckers und der Melasse. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (919–920). [1820 Q 1885].

Hiltner, R. S., and Thatcher, R. W. An Improved Method for the Rapid Estimation of Sugar in Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (299-318).

Hinze, Adolf. Die Reinheitsquotientenbestimmung im Rübensaft nach Krause. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, **(3**29–332, 400–412). [1820].

Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (589–591). [1820 M 3120].

Keidel. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1244–1245). [1820 Q 1885].

—— und Rose. Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (734–736). [1820 Q 1885].

— Weiterer Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (917–918). [1820 Q 1885].

Krause, Karl. Die Reinheitsquotientbestimmung im Rübensaft nach Krause. (Antwort auf die Kritik seiner Methode von Adolf Hinze). D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (456–457). [1820].

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten

aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333-1336, 1365-1368, 1397-1401). [0030-1800 Q-1885 M-3120].

Plahn, H. Ueber die Quotientenbestimmung in Füllmassen, Abläufen etc. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (64-65). [Q 1885].

Roessiger, A. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (918–919). [1820 Q 1885].

Rümpler, A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind.. Berlin, **26**, 1901, (585–589, 625–630). [0420 0710 G 12 M 3120].

Sachs, Fr. Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (631). [1820 M 3120].

Swaetichin, Wald[emar]. A simple method for analyzing Syrup and Molasses (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (61–63).

Thein, jun., H. Beitrag zur Alkalitätsbestimmung im Rohzucker. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (215–216). [1820].

Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1008–1009). [1820 Q 1885].

Trowbridge, P. E. Notes on Sugar Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (216–223).

Wines.

Anweisung, zur chemischen Untersuchung des Weines. Nach dem Beschlusse des Bundesrates vom 29. Juni 1901. 2. Aufl., mit einem Anhang. Berlin. (Deutscher Apotheker-Verein), 1901, (37). 22 cm. 0,50 M.

Beythien, Adolf, und Bohrisch, Paul. Branntweinschärfen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (107–110). [Q 1884].

Boes, J. Algerischer Weisswein. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (264–265) [Q 1884].

Gautier, Armand, Chassevant, Allyre, et Magnier de la Source. Détermination du mouillage des vins. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (14–18).

Kunz, Rudolf. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Milchsäure im Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (673–683). [1310 Q 1884 M 3100].

(D-1881)

Neufeld, C. A. Die Weine der Hercegovina. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (295–304, 337–363). [Q 1884 M 3100 5400].

Runyan, E[lmer] G[ardner]. A New Indicator for Use in Determining Total Acidity of Wines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901. (402–405). [Corallin-Malachite Mixture]. [6000].

Sartori, A. Zur Bestimmung der Phosphorsäure im Weine nach der Reichsmethode. ChemZtg, ('öthen, **25**, 1901, (263-264). [6300].

Schneegans, Aug. Ueber die Zusammensetzung und Beurteilung der Rosinenweine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (91-95). [Q 1885].

Thoms, H[ermann], and Mannich, C. Analyse eines Natur-Madeiraweines. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (91–93). [Q 1884—9190].

Windisch, Karl. Ergebnisse der Untersuchung reiner Naturweine des Jahres 1899. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (625–631). [Q 1884 M 31001.

Miscellaneous.

Chocolate.

Chocolate powder.

Beythien, Adolf, und Hempel, Hans. Chokoladenmehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (23-25). [1930 O 1885].

Coffee.

Bertrand, Gabriel. Sur la composition chimique du café de la Grande-Comore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (379–381). [1930].

Eggs, etc.

Beythien, Adolf, und Wrampelmeyer, Eduard. Beiträge zur Untersuchung und Beurtheilung der Eierteigwaaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (145-156). [Q 1840].

Hoffmann, P. Ueber den Eisengehalt des Hühnereies, sowie Versuche über Anreicherung des Eisens im Ei nach Fütterung mit Hämogallol und Ferrohämol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (450–459). [0320 Q 1810–9140–9115 N 5815].

Glucose.

Lindet, L. Sur un procédé d'analyse permettant de doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (91-93).

Meunier, J. Sur le procédé de M. Lindet pour doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (250-251).

Honey.

Bömer, A. Gefärbter Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (364-366). [Q 1885] R 2620].

Heckmann. Ueber gefärbten und gefälschten Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (543). [Q 1885].

Ley, H. Ueber Honig von citronengelber Farbe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (828-829). [Q 1885 M 3120].

Jams.

Lagerheim, G[ustaf]. Mikroscopische Untersuchung von Marmeladen [Schwedisch. mit Ref. in deutscher Spr.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (195-197, with pl.).

Tolman, L. M., Munson, L. S., and Bigelow, W. D. The Composition of Jellies and Jams. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (347-353).

Malt.

Kutscha, Richard. Neueste Tabellen zur Malzuntersuchung nach dem 3. internationalen Kongressverfahren. Leipzig (J. M. Gebhardt), 1901, (IV + 73), 26 cm. Geb. 3 M. [1820 Q 1885].

Sykes, W. J., and Mitchell, C. A. The Examination of Commercial Malt Extracts. London, Anal., 26, 1901, (227-231).

Meat and meat extracts.

Bremer, H. Ueber Fleischextract. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (23). [Q 1855].

Jung. Ueber Fleischextract. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (2-3). [Q 1855].

Wesenberg, G. Die Untersuchung von Fleisch und Fleischwaaren in Fällen von Fleischvergiftungen. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (409-411). [R 2590 O 1850].

Special and Prepared Foods.

Beythien, Adolf. "Sitogen." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (446-448). [Q 1875].

Bömer, A. ,, Kalf room.' Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1991, (366–368). [Q 1839].

Boekhout, F. W. J. Ueber Kalf room. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (781-782). [Q 1839].

Kassner, G[eorg]. Ueber Roborin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (585–590). [Q 1855–9190].

Beythien, Adolf. Nural. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (110-111). Q 9190].

Tea.

Nestler, A[nton]. Ein einfaches Verfahren des Nachweises von Then und seine praktische Anwendung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (289–295). [1930 Q 1885 9180 M 3100 5400].

Schulte im Hofe, Λ. Die Kultur und Fabrikation von Thee in Britisch-Indien und Ceylon mit Rücksicht auf den wirtschaftlichen Wert der Theekultur für die deutschen Kolonien. Tropenpflanzer, Berlin, Beihefte, **2**, 1901, (31–117). [8020 M 5400 4000 3100 Q 1885].

Vegetables.

[Composition of vegetable substances]. Balland. Sur le Voandzou. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1061–1062). [8030].

Polatoes.

Behrend, P., und Wolfs, H. Zur Bestimmung des wahren Stärkegehaltes der Kartoffeln nach der Methode von G. Baumert und H. Bode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (461–465). [1840] M 3120 00000 Q 1875].

Peas, heans, etc.

Koehler, Albert. Erbsen, Bohnen, Wicken und deren Müllereiprodukte. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (401–434, mit 2 Taf.). [Q 1875 M 3120].

Frankfurter, A. Ueber den Eisengehalt vegetabilischer Nahrungsmittel (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (98–100).

Gums.

Dieterich, Karl. Zur Werthbestimmung des Gummi arabicum. [Kritik und Ergänzung der gleichlautenden Arbeit von O. Fromm in Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, (143–168).] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (408–410). [M 3120].

Fromm, O. Werthbestimmung des Gummi arabicum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (143-168). [M 3120].

[Mannich, Carl.] Gummi von Acacia detinens Burch. Tropeupflanzer, Berlin, 5, 1901, (284-285). [M 3120 5400].

Wordehoff, Math. Einige Bemerkungen über Gummi arabicum. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (91-92). [M 3120].

MINERALS.

Ammon, Ludwig von. Die Malgersdorfer Weisserde. Geogn. Jahreshefte, München, **13**, (1900), 1901, (195–208). [H 90 de G 33].

Clayton, E. G. On an incrustation from the Stone Gallery of St. Paul's Cathedral. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201–203).

Note on asbestos. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (203).

Engler, C., und Albrecht, E. Ueber die Petroleumeinschlüsse im Muschel-kalk von Roth-Malsch in Baden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (913–916). [H 70 de J 27 de K 70.2211].

gang bei der Filtration von Petroleum durch Floridaerde. Zs. angew. ('hem., Berlin, **14**, 1901, (889-892). [5500].

Girard, C., et Bordas, F. Analyse de quelques travertins du bassin de Vichy. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1423–1426).

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 0810 0860 G 50 12].

Levy, A. G. On the Analysis of Sumarskite. London, Anal., 26, 1901, (64-68).

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schmelzpunkte reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch (p-1881)

doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (307–325). [7050 7200 G 121.

Thürach, Hans. Ueber die mögliche Verbreitung von Steinsalzlagern im nördlichen Bayern. Geogn. Jahreshefte, München, 13, (1900), 1901, (107–148). [H 55 de 65 de 28 G 83 Q 9110].

OILS, FATS, AND WAXES.

Fixed Oils and Fats. General.

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865–888). [1250 1350 Q 1540 M 3120 G 750].

Davis, Charles B. On the Elimination and Quantitative Estimation of Water in Oils, Fats, and Waxes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (487–488).

Lane, N. J. Proportions of Liquid Fatty Acids in some Fats and Oils, and their Iodine Values. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1083).

Mitchell, C. Ainsworth. On the Maumené Test for Oils. London, Anal., 26, 1901, (170-175).

Petkow, N. Einige Analysen von Büffel- und Schafbutter, sowie Schweinefett und Wallnussöl aus Bulgarien Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (826–828). [Q 1839 1540 M 3120].

Sherman, H. C., and Snell, J. F. On the Heat of Combustion as a Factor in the Analytical Examination of Oils; and the Heats of Combustion of Some Commercial Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (164-172). [7200]

Vulté, H. T., and Logan, Lily. A Comparison between the Bromine and Iodine Absorption Figures of Various Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (156-159).

Special.

Adipocere.

Stubenrath, Casimir. Experimentelle Untersuchungen über Leichenwachs. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (286-288). [Q 1540].

z 2

Animal fat.

Henriques, V., und Hansen, C. Vergleichende Untersuchungen über die chemische Zusammensetzung des thierischen Fettes. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (151–165). [Q 1500].

Castor oil.

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1–6). [1320 M 3120].

Corn oil.

Vutté, Hern.ann T., and Gibson, Harriet Winfield. The Nature and Properties of Corn Oil. H. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (1-8).

Cotton-seed oil.

Wrampelmeyer, E. Bemerkungen zur Halphen schen Reaktion auf Baumwollsamenöl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (25–26). [M/3120].

Oleins.

Neff, Paul. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleïnen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (309–311).

Shukoff, A. A. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleinen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (391).

Sesame oil, detection of.

Tambon. Nouveau procédé pour décéler l'huile de sésame dans les huiles végétales et animales. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (57-58).

Strophanthus oil.

Analysis of oils.

Białobrzeski, M. Les composants de l'huile grasse de Strophante (Polish). Wiad. farm., Warszawa, **28**, 1901, (49– 52, 73-75, 113-115).

Mineral Oils.

Petroleum.

Thomson, J. H., and Redwood, Boverton. Handbook on Petroleum for Inspectors under the Petroleum Acts, and for those engaged in the storage, transport, distribution, and industrial use of petroleum and its products and calcium carbide, with suggestions on the construction and use of mineral oil lamps. London, 1901, (Griffin and Co.), (XIX + 298, with 2 pl.). 23 cm.

Richardson, Clifford, and Wallace, E. C. Petroleum from the Beaumont, Texas, Field. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (690–693).

Volatile and Essential Oils.

General.

Erdmann, Ernst. Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Riechstoffe und ätherischen Oele i. J. 1900. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (#37-950). [M 3120].

[Terpene-free essential oils.]

Hefelmann, Rudolph. Terpenfreie ätherische Oele. Pharm. Ztg., Berlin., 46, 1901, (580-581).

[Surface tension and viscosity.]

Jeancard, et Satie. Tension superficielle et viscosité de quelques huiles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (519-523). [1150 7150].

Kremers, Edward. The Analysis of Oils containing Carvone. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (16-23).

Seifert, R. Bemerkungen über die Gewinnung von Pflanzen-Riechstoffen in Grasse (Alpes maritimes). Gartenflora, Berlin, **50**, 1901, (236–237). [M 3120].

Special.

Asarum oil.

Power, F[rederick] B., and Lees, F. H. The constituents of the essential oil of Asarum Canadense. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (210-211).

Buchu leaves, ethereal oil of.

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49-76). [1230 1140 1240 1540 M 3120].

('ade oil.

Cathelineau, et Hausser. Etude sur l'huile de cade (suite). [Empyreumatic Oil of Juniper.] Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (247-250).

Ltudes sur l'huile de cade (suite). Le cadinène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (931-933).

Calamus oil.

[C₁₅H₂₅O₂ Neutral substance.] Soden, H. v., und Rojahn, W. Ueber einen kristallinischen Bestandtheil des Kalmusöles. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (243). [6500 Q 9190 M 3120].

[('alamus oil contains a compound $C_{15}H_{26}O_2$, also asarone $C_{12}H_{16}O_3$ and

asaryl aldehyde C10H12O4]

Thoms, H[ermann], und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (Vorläufige Mittheilung). musöles. (1021-1023). [1230 1150 M 3120].

Heber die Bestandtheile des Kalmusöles. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (285). [6500 Q 9190 M 3120].

Citron oil.

Burgess, Herbert E. Oil of Citron. London, Anal., 26, 1901, (260-262).

Eucalyptus oil.

Parry, E[rnest] J. [Oil of Eucalyptus melliodora.] Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (588).

Female rosewood oil.

Theulier, Eug. L'essence de bois de rose femelle. [Essential oil from wood of Licaria guanensis (Female Rose Wood).] Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (468–475). [1240].

Galbanum oil.

Thoms, H[ermann], und Molle, R. Notiz über das ätherische Galbanumöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, [1140 Q 9190 M 3120 (90-91).5400].

Geranium essence.

Jeancard, et Satie. Sur l'essence de géranium de Cannes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (516-519).

Jasmine flower oil.

Hesse, Albert. Ueber ätherisches Jasminblüthenöl. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (291-296). [1330 M 3120].

Lemon camphor.

Theulier, Eug. Citraptène ou camphre de citron. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (465–468). (1540].

Lemon oil.

Burgess, H. E. Two new substances in lemon oil. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (171–172). [1350].

Neroli and pe'i'- prain essen rs.

Jeancard, P., et Satie, C. Les essences de Néroli et de petit-grain distillées en 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (934–936).

Nutmeg and Cardamom oils.

Allen, M. W., and Brewis, E. T. Notes on [the] . . . Essential Olls [of Nutmeg and Cardamom]. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (328-330).

Orange flowers, essence of.

Theulier, Eug. Caractéristique des essences de fleurs d'oranger de la récolte 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (762-764).

Oran je oil.

Parry, E[rnest] J. Oil of Orange. Chemist and Druggist, London, 58, 1901, (462).

Peppermint oil.

Welmans, P. Ueber Pfefferminzöl D. A.-B. IV und die Farbenreaktionen desselben. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (532-534). [Q 9190].

 Farbreaktionen des Pfefferminzöls. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (591-592). [Q 9190].

Resin oil.

Holde, D[avid]. Quantitativer Nachweis von Mineralöl in Harzöl. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., 19, 1901, (39-44).

Rue oil.

Soden, H. von, und Henle, K. Ueber algerisches Rautenöl. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (277). - [Q 9190 M 3120].

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901. [1310] 1510 1530 1610 (1-19).M 3120 Q 9190].

Thyme essence.

Jeancard, P., et Satie, C. Sur quelques essences de thym. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (893-895).

Vetiver oil.

Theulier, Eug. Sur les essences de vétiver. [Essential oil from roots of Andropojon Muricatus (Oil of Vetiver)]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (454-465).

Violet oil.

Zum Patentstreit "Jonon contra Veilchenöl." (hemZtg, Cöthen, 25, 1901, (19-20).

Wood oil.

Fraps, G. S. The Composition of a Wood Oil. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (26–53).

Waxes.

Becs'-wax.

Buchner, Georg. Zur Untersuchung und Beurtheilung von Bienenwachs. ChemZtg. Cöthen, 25, 1901, (21–22, 37–39). [N 4611 Q 1540].

Waxes.

Greshoff, M[aurits], et Sack, J[ohannes]. Contribution à la connaissance des cires. [Sur la cire du bananier ou pisang (Cera Musae) et la cire de gondang (Cera Fici). Sur la distillation sèche de la cire de gondang, la cire de pisang et la cire d'abeilles]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (65-78). [1110 M 3120 0000 5400].

Physiological. See also Urine.

Formánek, J. Ueber die Absort tionsspectra des Blutfarbstoffes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (505–523, mit 1 Taf.). [4010 Q 1155 5120

(13860].

Hammersten, Olof. Untersuchungen über die Gallen einiger Polarthiere. I. Ueber die Galle des Eisbären. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (435-466). [1359 Q 7630 1310 1650 N 6011].

Hugounenq, L. Recherches sur la composition minérale de l'organisme du fœtus humain et de l'enfant nouveau-né. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (370-394). [8040].

Malméjac, F. Analyse d'un liquide de ponction. J. pharm. chim., Paris, (-ér. 6), **13**, 1901, (459-460).

——— Analyse du liquide provenant d'un kyste hydatique du foie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (406-407).

Mayer, Paul. Ueber eine bisher unlekannte reducirende Substanz des Blutes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (518–520). [Q 5025 1510].

Spiegel, L. Ueber die Zusammensetzung von Nierensteinen. Zweite Mitteilung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (307-316). [Q 8080].

PLANTS AND THEIR CONSTITUENTS.

Arrow poisons.

Hartwich, C., und Geiger, P. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte und einiger zu ihrer Herstellung verwendeter Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (491–506). [3010 M 3120 Q 9130 9190].

Conifer seeds.

Schulze, E. Üeber die Zusammensetzung einiger Koniferen - Samen. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (267–307). [M 3120 6500 2300].

Gutta percha.

[Mannich, Carl.] Untersuchung guttaperchaähnlicher Stoffe aus Südamerika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (89–91). [M 3120].

Untersuchungsergebnisse einiger Produkte aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (286–287). [M 3120].

Preuss, Paul. Guttapercha aus Mittelamerika. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (101–105). [M 3120].

Helenin.

[Properties of helenin or isoalantolactone contained in *Inula helenium*].

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **34**, 1901, (775–781). [1310—1350].

Jamaica Dogwood.

Freer, Paul C., and Clover, A. M. On the Constituents of Jamaica Dogwood. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (396-413). Pharm. Arch., Milwaukee, Wis., 4, 1901, (21-28). [M 5460].

Lepraria latebrarum (a lichen).

[Leprarin $C_{19}\dot{H}_{18}O_{9}$ crystallises with $10CHCl_{3}\dot{j}$

Kassner, Georg. Ein neuer Fall von Krystallchloroform, Leprarin-Chloroform. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (44-48). [1110 M 3120 7600].

Nerium odorum.

Bose, R. C. L. On the chemistry of 'Nerium odorum.' London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92–93). [1860].

Nigella damascena.

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34—39). [11 0 1350, 3010 M 3120 2300].

Plant juices.

Molisch, Hans. Studien über den Milchsaft und Schleinsaft der Pflauzen. Jena (G. Fischer), 1901, (VIII + 111), 24 cm. 4 M. [8030 M 3120 2780 2520].

Rhubarb root.

Schindelmeiser, J. Untersuchung einer Rhabarberwurzel aus Fergan. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (215–216). [M 3120 Q 9190].

Robinia Pseudacacia.

Power, Frederick B. Chemistry of the Bark of Robinia Pseud-acacia. Pharm. J., London, (Ser. IV), **13**, 1901, (258-261, 276-279). [4020].

Samadera indica.

Marck, J. L. B. van der. Beitrag zur Kenntnis der Simarubaceae. I. Samadera Indica Gaerin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (96–113, mit Taf.). [M 3120 5400 2000].

Trapa natans.

Zega, A., und Knez-Milojković, Dobr. Die Wassernuss (Trapa nataus L.). ChemZtg, Cötheu, **25**, 1901, (45). JM 5400 3120 Q 1875].

Vine leaves.

Boettinger, Carl. Studien über Weinbildung. (4. Mittheilung.). Die in Wasser löslichen Bestandtheile der Weinraubenblätter. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (6-8, 17-18, 24-25). [M 3120].

Diseases of Plants.

Marpmann, G. Ueber Leben, Natur and Nachweis des Hausschwannnes und ähnlicher Pilze auf biologischem und mikroskopisch-mikrochemischem Wege. (*entralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (*775–782). [M 7700—4050].

Windisch, Karl. Ueber die Wirkungsweise, Untersuchung und Beschaffenheit des zur Bekämpfung des Ofdiums dienenden Schwefels. Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1901, (447–495). [0660 M 4350 7700].

Wislicenius, H[ans]. Zur Beurtheilung und Abwehr von Rauchschäden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (680-712). [M 4150].

RESINS AND BALSAMS.

See also Drugs.

Dieterich, Karl. Analysis of Resins, Balsams, and Gum-Resins, their Chemistry and Pharmacognosis for the use of the scientific and technical research chemist, with a bibliography. Translated from the German by Chas. Salter. London, 1901, (Scott, Greenwood and Co.) (XVI + 340). 22 cm. [1860].

Dieterich, Karl. Die Analyse des Colophoniums im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (60–61). [M 3120].

Fahrion, W. Das Colophonium im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (135). [M 3120].

Lewkowitsch, J. On the Examination of Varnish Resins. London, Anal., 26, 1901, (37-38).

Mannich, Carl. Sercipo-Balsam aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (138–139). [M 3120 5400].

Parry, Ernest J. The Analysis of Shellac. Chemist and Druggist, London, 59, 1901, (689).

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 37. Ueber den neuseeländischen Kauri-Busch-Copal von Dammara australis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (145–167). [1350 M 3120 6500].

über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (167–181). [1350 M 3120 6500 4200].

STEEL.

Gray, G. Watson. Determination of Calcium in High-Grade Ferro-Silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (538-539).

Hartley, W[m.] N., und Ramage, Hugh. Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (799-804). [7200-0420-G-12-C-3030].

Herting, Otto. Kritische Betrachtung der McKenna'schen Methode der Analyse von Wolfram- und Chromstahl. Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165–166). [0840–6300].

McKenna, A. G. Analyse von Wolfram- und Chromstahl. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828-829). [0320].

McKenna, A. G. . . . Analysis of Tungsten and Chrome Steels. The Determination of Tungstic Acid, and Separation from Silica Chem. News, London, 84, 1901, (75-76).

Norris, George L. The Determination of Manganese in Ferro-Manganese and Nickel in Steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (551).

URINE.

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Zs. anal. Chem.. Wiesbaden, 40, 1901, (534–537). [6100 Q 8491].

Bouma, Jac[ob]. Ueber den rothen und braunen Farbstoff, welche bei der Behändlung des Indicans im Harne mit Eisenchlorid und Salzsäure entstehen. (Holländisch). Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (73–83). [Q 8319—1660].

Ueber die Bestimmung des Indicangehaltes im Harne als Indigoroth mittelst Isatin-Salzsäure. (Holländisch). Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (332–346). [Q 8319—1660– 0090].

Ueber die Bestimmung des Harnindicans als Indigoroth mittelst Isatinsalzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **32**, 1901, (82– 93). [Q 8310.2].

Černy, Zdenko. Zinn-Nachweis des Harnpeptons. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (592-595). [6150 Q 8440].

Folin, Otto. Eine neue Methode zur Bestimmung der Harnstoffe im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (504–514). [Q 8311].

Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Ammoniaks im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **32**, 1901, (515–517). [Q 8340 0490].

und Shaffer, Phil. A. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (552–572). [1930 Q 8313].

Goetzel-Albers, O. Ueber die quantitative Bestimmung des Zuckers im Harn nach der Methode von Lehmann. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (156). [Q 8310].

Grützner, B. Ueber die Fällbarkeit von Eiweiss im Harn bei Anwendung von Klärmitteln. Pharm. Ztg, Berlin. 46, 1901, (77-78). [4010 Q 8330].

Krüger, Martin, und Schmid, Julius. Die Bestimmung des Amidosäurenstickstoffes im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **31**, 1901, (556-563). [Q 8306].

Leuchter, M. Ueber Carbo animalis als Fällungsmittel für Eiweiss im Harn. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (202–203). [Q 8440].

Patein, G. Dosage du glucose dans certaines urines. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (176-177).

Pröscher. Zur Kenntniss der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (520–526 mit 1 Taf.). [Q 8306—1430].

WATER.

Mineral Waters.

Gautier, Armand. Méthode de dosage des sulfures, sulfhydrates, polysulfures et hyposulfites pouvant cœxister en solution, en particulier dans les eaux minérales sulfureuses. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (518-523). [6300].

Müller, P[aul] Th. Sur la variation de composition des eaux minérales et des eaux de source décélée à l'aide de la conductibilité électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1046–1047).

Parmentier, F. Alumine contenue dans les eaux minérales. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1332-1333). [0120].

Water of Boston Spa.

Richards, Percy A. E. The Occurrence of Barium in the Spring Water of Boston Spa. London, Anal., 26, 1901, (68-71).

Water of the Cévennes spring.

Barral, Et. Analyse de l'eau minérale de la "source des Cévennes" à Ucel, (Ardèche). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). 25, 1901, (257–259).

Moorland Waters.

Ackroyd, William. Researches on Moorland Waters. Part II. On the Origin of the Combined Chlorine. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (673-674) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (87) [Abstract].

River Waters.

Rhône water.

Causse, H. Sur la présence de l'oxysulfocarbonate de fer dans l'eau du Rhône. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (220-227). [0320 1310].

Vistula water.

Neugebauer, Edmund L. Sur la teneur variable en bicarbonates de calcium et de magnésium de l'eau de la Vistule à Varsovie (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (281–285).

River pollution.

Gronheim, W., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Obra durch die Stärkefabrik in Bentschen. Zs. Fischerei, Berlin, **9**, 1901, (81–109). [N 5403 0219 R 2520 M 9000 dc].

Marsson, M., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Peene durch die Zuckerfabrik in Anklam. Zs. Fischerei, Berlin, 9, 1901, (25–80, mit 1 Taf.). [N 5403 0219 R 2520 M 9000 de].

Water Analysis.

Ellms, Joseph W., and Beneker, Jay C. The Estimation of Carbonic Acid in Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (405–431). [6300].

Fisher, W. W. On Alkaline Waters from the Chalk. London, Anal., 26, 1901, (202-208).

Hartleb, C. Bestimmung der Schwefelsäure in Trinkwässern. Pharm. Ztg, Ber in, 46, 1901, (501–502). [Q 1881].

Henriet, H. Dosage de l'azote nitrique dans les eaux au moyen du chlorure stanneux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (966-968).

König, J. Bestimmung des organischen Kohlenstoffs im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (193–201). [Q 1881].

Lepierre, Charles. Réclamation de priorité à propos du dosage des phosphates dans les eaux potables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (800).

Mastbaum, Hugo. Einwirkung einer langen Leitung auf die Zusammensetzung des geführten Wassers zu verschiedenen Jahreszeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (31–33). [Q 1881].

Ramsay, William, and Homfray, Ida. Colorimetric Method for determining Oxygen dissolved in Water. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (1071–1074). [6200].

Rideal, S., and Stewart, C. G. Determination of Dissolved Oxygen in Waters in Presence of Nitrites and of Organic Matter. London, Anal., 26, 1901, (141-147).

Winkler, L[ajos] W. Ueber die Bestimmung der Schwefelsäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (465–469). [6300 Q 1881].

Bestimmung des in natürlichen Wassern enthaltenen Calciums und Magnesiums. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (82–92). [Q 1881].

Methode zur Bestimmung des Calcium- und Magnesium-Gehaltes der natürlichen Wässer (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, **7** 1901, (17-23).

Bestimmung der in natürlichen Wassern gelösten Gase. Zs. anal. ('hem., Wiesbaden, **40**, 1901, (523–533). [J 50 Q 1881].

Bestimmung des Chlors in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (596–600). [6200 Q 1881—9110].

Woodman, A. G., and Cayvan, L. L. The Determination of Phosphates in Potable Waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (96–107). [6300].

Miscellaneous.

Alexander-Katz. Ueber saure Grubenwässer und deren Verwendung zur Kesselspeisung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (82–83).

Beyer, Otto. Das neue Wasserwerk der Stadt Bautzen und die Beziehungen seines Grundwassers zum Untergrunde. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (121– 140). [J 50de H 90de Q 1881].

König, J[os.], und Hünnemeier, B. Leber den niedrigsten für das Leben der Fische nothwendigen Sauerstoffgehalt des Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (385–391). [N 5411 Q 6020].

MISCELLANEOUS.

Bułakowski, Władysław. Continuation des recherches sur l'extraction à l'aide de l'eau (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, 15, 1901, (612-617). Bulakowski, Władysław, and Scholtze, J. Sur l'application pratique de l'extraction à l'aide de l'eau (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, **15**, 1901, (387– 391).

Grabowski, Czesław. Ueber die automatische Entnahme von Mittelproben der Safte für Analysenzwecke (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, **16**, 1901, 421–26).

Cellulose Materials.

Cross, C. F., and Bevan, E. J. Researches on Cellulose. 1895-1900. London, 1901. (Longmans and Co.). (vii + 180). 20 cm. [1840].

Cements.

Klein, Otto H., and Peckham, S. F. Additional Notes on Cement Testing. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (539-544).

Coal gas.

Kunz-Krause, H[ermann]. Ueber das Volkommen und den Nachweis von freiem Cyan im Leuchtgas. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (651–655). [0210].

Dust and Soot.

Hartley, W. N., and Ramage, Hugh. Mineral Constituents of Dust and Soot from Various Sources. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (97-109).

Glass.

Dralle, Chr. Ueber den Schmelzprozess in den Glaswannen, sowie über die Ursache und Zusammensetzung der Schornsteinniederschläge. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (66-67, 86-87, 103-105).

Jackson, W., and Rich., E. M. The Constitution of Glass. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (555–560).

Glue.

Kissling, Richard. Zur Prüfung des Tafelleims. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (264–265).

Paints.

Church, A. H. The Chemistry of Paints and Painting. Third Ed. London, 1901. (Seeley and Co.) (Nx + 355). 20 cm.

Sewage.

Seliwanoff. Th., Choina, Motschan, und Bondarew. Die Zusammensetzung der Spüljauche der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (463– 474).

Rideal, Samuel. The Aeration Test for Sewage Effluents. London, Anal., 26, 1901, (197–202).

Tanning Materials.

[Tannins, Dyes and Writing Inks].

Allen, Alfred H. Commercial Organic Analysis. A Treatise on the Properties, Modes of Assaying and Proximate Analytical Examination of the various Organic Chemicals and Products employed in the Arts, Manufactures, Medicine, etc., with concise Methods for the Detection and Determination of their Impurities, Adulterations and Products of Decomposition. 3rd Ed. Vol. III. Part I. Tannins, Dyes and Colouring Matters, Writing Inks. Revised and edited by J. Merritt Matthews. London, 1901. (J. and A. Churchill) (589). 23 cm.

Procter, H. R. International Association Method of Tannin Determination. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (104).

Specht, Leopold, und Lorenz, Fritz. Neue Gerbstoff-Bestimmungen. Chem-Ztg, Cöthen, 25, 1901, (5-6). [1850].

Tars.

Dziewoński, Karol. Untersuchung des Petroleum - Gastheers (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (45–50). [1100].

Rosenthal, Theodor. Beiträge zur Chemie des Braunkohlentheers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (665–667).

THEORETICAL AND PHYSICAL CHEMISTRY.

7000 GENERAL.

Alexejeff, W. Ueber die Bedeutung der symbolischen Invariantentheorie für die Chemie. (Antwort auf die Bemerkungen von Herrn Prof. E. Study in Bezug auf den Aufsatz: "Uebereinstimmung der Formeln der Chemie und der Invariantentheorie" von. P. Gordan und W. Alexejeff.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (741–743). [A 2040].

Batschinski, A. Ueber die Beziehung zwischen dem Viskositätsparameter und einigen anderen physikalischen Konstanten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (214–216). [7150 B 2540].

Berthelot. Remarques sur les procédés propres à déterminer les limites de la sensibilité olfactive. Ann. chim. phys., (sér. 7), 22, 1901, (460-464).

Bredig, Georg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer katalytischen Eigenschaften. Kontaktchemische Studie. Leipzig (Engelmann), 1901, (99). 23 cm. 3 M. [7050-8020 Q 1235].

Erdmann, H. Fortschritte auf dem Gebiete der allgemeinen und anorganischen Chemie. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (305-306).

Kramers, J. Soll der Wassergasbetrieb continuirlich oder discontinuirlich sein? Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (667–672). [0210].

Lespiau, R. Poids moléculaires et formules développées. J. phys., Paris, (sér. 3), **10**, 1901, (374–380).

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (481-483). [0930 0320].

Nernst, W[alter], und Schönflies, A[rthur]. Einführung in die mathematische Behandlung der Naturwissenschaften. Kurzgefasstes Lehrbuch der Differential- und Integralrechnung mit besonderer Berücksichtigung der Chemie. 3. Aufl. München u. Leipzig (E. Wolff, [Umschlagt.: Berlin, K. Hoffmann]), 1901, (XII + 340). 25 cm. 10 M.

Rasch, H. Künstliche Sprengung von flüssiges Acetylen enthaltenden Stahlflaschen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (161-163).

Study, E[duard]. Die angebliche Bedeutung der Invariantentheorie für die Chemie. Antwort auf Bemerkungen des Herrn W. Alexejeff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (545–550). [A 2040],

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393-399). [0100 0050].

Zwardemaaker, H. Ueber die specifische Riechkraft von Lösungen synthetisch bereiteter chemischer Körper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (277–278). [Q 3430].

Allotropy and physical isomerism.

Berthelot. Sur les origines de la combinaison chimique; Etats allotropiques de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (234–241).

combinaison chimique; états allotropiques de l'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (307–317). [0110].

Relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (49–51). [7250].

Cohen, E[rnst]. On the enantiotropy of tin, V and VI. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (93–98, 469–472) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (38–43, 435–438) (Dutch). [0720].

Rabe, W. O. Ueber die physikalische Isomerie des Thallopikrats. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (175–184). [0790–1230–6–520].

Atomic weights and the periodic law.

Brauner, Bohuslav. On the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, 84, 1901, (233– 234).

Delauney. Les poids atomiques des corps simples [et leur progression géométrique]. Nature, Paris, **29**, (1^r. semest.), 1901, (410).

Locke, James. On the Periodic System and the Properties of Inorganic Compounds. (Part 2-3). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (166–185, 332–345).

Martin, Geoffrey. Some Remarks on the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, 84, 1901, (154–155). Steele, B. D. The Place of the Rare Earth Metals among the Elements, Chem. News, London. 84, 1901, (245-247).

Strutt, R. J. On the Tendency of the Atomic Weights to Approximate to Whole Numbers. Phil. Mag., London, (Ser. vi.). **1**, 1901, (311–314).

Constitution of matter, etc.

Guillaume, Ch. E. Das Leben der Materie. [Vortrag. Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (624–629). [C 0100]

Maier, Max. Die physikalische Konstitution der ponderablen Materie nach den neuesten physikalischen Forschungen. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (385–396, 464–483). [C 0100].

Platner, Gustav. Die Mechanik der Atome. Berlin (M. Krayn), 1901, (IV + 97). 26 cm. 2.50 M. [C 0100].

Energetics.

Cohen, Ernst. Ueber die Bestimmung der Arbeit, welche die Verwandtschaft leisten kann (nach gemeinschaftlichen Versuchen mit A. W. Visser). Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (517– 523).

Pauli, Robert. Die absolute Energie. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (13-14). [C 2400].

Gross, Theodor. Kritische Beiträge zur Energetik. I. Die Verwandlungen der Kraft nach Robert Mayer. Berlin (M. Krayn), 1901, (XVIII + 58). 25 cm. 1.75 M. [C 2400].

Weinstein, B. Thermodynamik und Kinetik der Körper. Bd. I: Allgemeine Thermodynamik und Kinetik und Theorie der . . . Gase und Dämpfe. Braunschweig (Vieweg & Sohn), 1901, (XVIII + 484 mit Abb.). 23 cm. 12 M. [2400 0200].

Interrelationship of gases and solids.

Benedicks, Carl. Giebt es für den festen Aggregatzustand eine Regel entsprechend der Avogadroschen für die Gase? Einige Bemerkungen über die Härte der Metalle und Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (529-538). [C 0400 B 3640].

Isomerism of organic compounds.

Aschan, Ossian. Ueber die Constitution des Kamphers. Eine stereochemische Studie. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (196–241). [1140]

Bouveault, L., et Wahl, A. Constitution des éthers α et β nitrodiméthylacryliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). **25**, 1901, (808-817). [1320].

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901. (1119–1127). [1630–1330].

Eibner, Alexander. Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901. (58-89). [1630-7050].

Erlenmeyer, jun., Emil. Das Benzolproblem vom stereochemischen Standpunkte aus. Liebigs Ann. Chem.. Leipzig, **316**, 1901, (57-71). [1130].

Guye, Philippe A. Notes sur les dérivés amyliques actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (544–551). [1210].

Simon, L. J. Sur la constitution du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (487-490 et 596). [1810].

Molecular structure.

Batschinski, A. Ueber das Maxwellsche Gesetz $K=n^2$ in Bezug auf die Theorie des molekularen Baues der Körper. Vorläufige Mitteilung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (119–121). [C 6620 5250 0150].

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1130 1630 7250 7300 C 4040].

Rieger, E. Ueber die Konstitution halbkomplexer Salze nach ihrer elektrolytischen Ueberführung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (863-868, 871-876). [7250 C 6240].

Werner, A., und Herty, Ch. Beiträge zur Konstitution anorganischer Verbindungen. (IV Abhandlung). Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901. (331– 352). [C 6250].

Phase Rule and Equilibrium.

Adriani, J. H. Eutektische Kurven bei Systemen dreier Körper, von denen zwei optische Antipoden sind. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (168– 172). [7300 C 2480].

Adriani, J[ohannes] H[ermanus]. Eutectic curves [of d- and l-camphoroxime with naphthalene, phenanthrene, benzoin and anthracene] . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (463–467) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (438–442) (Dutch). [1520].

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. The behaviour of mixtures of mercuric iodide and silver iodide [liquid solution, solid solution, and double iodide]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (84-86) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (6-8) (Dutch). [0380].

[On the solidification of] cadmium amalgams [and their electromotive force]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (1–5) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (3–6) (Dutch). [0230 C 2480 5610].

—— Ueber die Bedeutung der Phasenlehre. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, I, 1901, (169–171). [C 2480].

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van, and Rutten, G[erardus] M[arie]. Equilibriums in the system [Bi $_2$ O $_3$ -N $_2$ O $_5$ H $_2$ O] with solid and liquid phases. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (200–203) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (71–74) (Dutch). [0190].

By1, Hendrik Coenraad. The cadmium amalgans and their electromotive force (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (56 with pl.). 23 cm. [0230 C 2480 5610].

Eyk, C[ornelis] van. Sur la formation et les métamorphoses des cristaux mixtes de nitrate de potassium et de nitrate de thallium. Haarlem, Arch. Neerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (118–154). [0420].

The formation of mixed crystals of Thallium nitrate and Thallium iodide. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (98–101) (English);

Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (44–46) (Dutch). [0790 G 520].

Ringer, Wilhelm Eduard. On [the solidification and transformation of] mixtures of sulphur and selenium. (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (74, with pl.). 23 cm. [0700]

Schreinemakers, F[ranciscus] A[ntenius] H[nbertus]. Notes on equilibria [of two liquid layers] in ternary systems [and the change in boiling-point of a binary mixture by adding a third substance]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (701-714) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (675-688) (Dutch). [C 2480].

De l'équilibre dans les systèmes de trois constituants avec deux et trois phases liquides possibles. VI. Nouveaux exemples expérimentaux. Haarlem, Arch. néerl. Sci. Soc., Holl., (Sér. 2), **4**, 1901, (270-297). [C 2480].

On the composition of the vapour-phase in the system water-Phenol with one and with two liquid phases. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (1-11). [C 1920].

Stadt Kzn., Engel van de. Behaviour of succinic and phthalic anhydride towards water. (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (60, with pl.). 23 cm.

Tammann, G[ustav]. Ueber Tripelpunkte. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **6**, 1901, (65-73). [C 1800].

7050 CONDITIONS AND LAWS OF CHEMICAL CHANGE.

General and Inorganic.

[Reversible reactions].

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7200–7250–0500 (*1620]].

Boudouard, O. Etude d'une réaction réversible (°O₂ + H₂ ← (°O + H₂O_•). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (484–489).

Colson, Albert. Sur certaines conditions de réversibilité. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (467–469). [0110 0380].

Foerster, F[riedr.]. Zur Kenntniss des Ueberganges der unterchlorigsauren Salze in chlorsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (141– 166). [0250].

Haber, F. Ueber die Autoxydation und ihren Zusammenhang mit der Theorie der Ionen und der galvanischen Elemente. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (441–448, 466). [C 5610].

Klein, Ed. L'action de l'acide oxalique sur le gypse (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (258-260).

Kügelgen, Fr. v. Studien über die reduzierende Kraft des Calciumcarbides. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (541-550, 557-568, 573-580), [0930].

Lewis, Gilbert N. Das Gesetz physikochemischer Vorgänge. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (205-226). [C 2400].

Martin, G. On a theory of chemical combination. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169–170).

Noyes, A. A., und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (1–27). [7250 0920 C 6250].

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (774– 777). [0360 0140].

Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (777–785). [0360 0660].

Stull, W. N. Contributions to the Knowledge of Reversible Reactions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (508-514).

Wegscheider, Rud. Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (543-545).

Organic.

Armstrong, H. E., and Horton, E. The part played by residual affinity in the formation of substitution derivatives. The orienting influence of sulphur. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (246-247).

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylmit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71-90). [1310] 1740 1720 1930 1940].

L[udwik]. Bruner, Dynamische Untersuchungen über die Bromierung aromatischer Körper (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (22-59). [5500].

 Études dynamiques sur la bromuration des corps de la série aromatique (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A., 1901, 41, (40-95). [5500].

Studien über die Cohen, Ernst. Inversion. Zs. physik. ('hem., Leipzig. **37.** 1901, (69-83). [1800].

Colson, Albert. Action des bases et des acides sur les sels d'amines. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1563–1565).

Eibner, Alexander. Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plochl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58–89). [1630 7000].

Erlenmeyer, jun., Emil. Ueber die Addition von Wasserstoff und anderen einfachen Molekülen an ungesättigte Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (43-56).

Uebei die dichtere Aneinanderlagerung der mehrwerthigen Atome bei conjugirten Systemen benachbarter Doppelbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (71-74).

— Ueber intramolekulare Umlagerungen und ihre Erklärung durch die intramolekulare Bewegungsfähigkeit der mehrwerthigen Elemente. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (75–88).

Lapworth, Arthur. The Form of Change in Organic Compounds, and the Function of the a-Meta-orientating Groups, London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1265-1284). [1130 1320 1910].

The mechanism of the Claisen reaction. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (95–96). [1320].

Note on isomeric change and meta-substitution in benzenoid amines. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2-4). [1630].

Lapworth, Arthur. Change and interaction in organic compounds. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (93–95).

Meyer, Richard. Die Theorie der Ringschliessung. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (477–479, 493–496).

Nef, J[ohn] U[hric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (1–57). [7200—1210].

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhäugigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (219–222, 243–245, 261–262, 279–281). [1630 1720 1930].

Schükarew, A. Ueber polymolekulare chemische Umwandlungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (353–368).

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116). [1660 1310 1930 G 750].

Catalysis.

Bredig, Georg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer katalytischen Eigenschaften. Kontaktchemische Studie. Leipzig (Engelmann), 1901, (99). 23 cm. 3 M. [7000 8020 Q 1235].

und Reinders, W. Anorganische Fermente. III. Die Goldkatalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (323–341). [0150 Q 1235].

Brode, Johannes. Katalyse bei der Reaktion zwischen Wasserstoffperoxyd und Jodwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (257–307).

Crafts, J[ames] M[ason]. Catalysis in Concentrated Solutions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (236–249).

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0140 0270 7150].

Drucker, Karl. Zur Geschwindigkeit und Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (693–709). [7150].

Ernst, Carl. Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (448–484). [0310].

Euler, Hans. Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (641–663).

Michael, Arthur. On Methyl Cyanide as a Catalytic Reagent; and a Criticism of J. U. Nef's Views on the Frankland, Wurtz, and Conrad Reactions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (419-430). [0210].

Ostwald, W[ilhelm]. Ueber Katalyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (995–1004). Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (529–535, 545–547). [8010 Q 1235].

Raudnitz, R. W. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [0610 8020 Q 1235].

Zengelis, C. Zur Theorie der chemischen Katalyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (198–199). [Q 1235].

Chemical equilibrium.

Berthelot. Recherches sur les équilibres chimiques. Formation des phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Par's, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1449-1459). [6300].

Equilibres chimiques. Réactions de deux bases mises simultanément en présence de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1517–1525). [6200].

Boudouard, O[ctave]. Influence de la pression dans les phénomènes d'équilibres chimiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (227-230).

Delépine, Marcel. Formation et décomposition des acétals. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (346–360).

Euler, Hans. Ueber das Gleichgewicht zwischen Ester, Wasser, Säure und Alkohol. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (405–412). Farmer, Robert Crosbie. A New Method for the Determination of Hydrolytic Dissociation. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (863–870) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129) [Abstract]. [7150].

Fenton, H[enry] J. H[orstman], and Jones, H[umphrey] O[wen]. Note on a method for comparing the affinity values of acids [based on the decompositions of the hydrazone of oxalacetic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (24-25), [1310].

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether—Wasser Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56– 75). [7150—1210].

Kullgren, Carl. Ueber die Einwirkung von Nichtelektrolyten bei Verseifung von Acthylacetat. Zsphysik, Chem., Leipzig. 37, 1901, (613–622). [1310].

Löwenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in äthylalkoholischer Lösung durch Auflösen von Natrium. Zs. physik. Chem., Leipzig. 36, 1901. (469–498). [5500].

Marchis, L. Sur les faux équilibres chimiques (suite). J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (525-542, av. fig.).

Marckwald, W[illy], und McKenzie. Alex. Ueber die fractionirte Veresterung und Verseifung von Stereoisomeren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (469–478).

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schnelzpunkte reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901. (307–325). [7200–6000 G-12].

Nef, J[ohn] U[lric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (1–57). [7050]

Price, Thomas Slater. The Reaction between Ethyl Alcohol and Hydrochloric Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (303–321).

Schaer, Ed[uard]. Ueber physikalische und chemische Veränderungen der Eisen-oxydsalze in ihren Lösungen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (257–283). [0320].

Beobachtungsreihen über Veränderung physikal.-chem. Eigenschaften von verschiedenen Ferrisalzen bei Verdünnung mit Wasser oder mit Alkohol, sowie bei Erwärmung, bei Zusatz chem. Reagentien und bei Gegenwart von Haloidsalzen. (Fortsetzung.) [Färbung.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (340–353). [0320 C 3860].

Velocity of Reaction.

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf, Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [1630 1130 1720].

Bugarszky, István. Ueber die Geschwindigkeit der Einwirkung von Brom auf Aethylalkohol (ungarisch). Math. Termt. Ért., Budapest, 19, 1901, (128–177).

Coebergh, Pieter Theodoor. [Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure und deren Salze mit Wasser, Säuren und Basen]. (Holländisch). Haarlem, (Henri Coebergh), 1901, (X + 67),24 cm. [1310].

Conroy, James T. The Rate of Dissolution of Iron in Hydrochloric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (316-320).

Delépine, Marcel. Sur les vitesses de formation et de décomposition du méthylal à la température ordinaire. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (364-369).

Ericson-Aurén, Tycho. Ueber die Auflösungsgeschwindigkeit von Zink in sauren Lösungen. Inaug.-Diss. . . . Upsala . . . Leipzig, 1901, (47), 23 cm.

Lulofs, Pieter Karel. Reaktionsgeschwindigkeit [bei der Substitution des Halogenatoms in] die aromatischen Halogen-nitroderivate, [durch Methoxyl und Aethoxyl]. (Holländisch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (76, mit Taf.). 23 cm. [1130 1210].

Substitution-velocity [of the halogen atom] in the case of chloro-, bromo- and iododinitrobenzene 1.2.4 [by oxymethyl and oxyethyl]. Amster-

dam, Proc. Sei. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (715–717) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (647–649) (Dutch). [1130].

Madsen, Thorvald. Versuche über die Abhängigkeit der Hydrolyse von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (290–304). [5500].

wilderman, Meyer. On the Velocity of Reaction before Complete Equilibrium and before the Point of Transition, etc.—Part I. Phil. Mag., London, (Ser. VI.), 2, 1901, (50-92, with 2 pl.).

7100 MASS PROPERTIES.

Atomic weights.

Zur Berechnung der Atomgewichte. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (182–184).

Bayley, Thomas. Relations between Atomic Weight, Atomic Volume, and Melting Point. Chem. News, London, **83**, 1901, (243-245).

Clarke, F. W. Eighth Annual Report of the Committee on Atomic Weights. Determinations Published in 1900. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (90-95).

Erdmann, H[ugo]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Atomgewichtsfrage. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (841–843).

Calcium.

Herzfeld, A[lexander]. Atomgewichts-Bestimmung des Calciums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (559–560). [0220].

Indium.

Benoist, L. Méthode de détermination des poids atomiques fondée sur les lois de transparence de la matière pour les rayons X; poids atomique de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (772–774). [0400].

Lanthanum.

Brauner, Bohuslav, and Pavlíček, F. On the atomic weight of lanthanum and on the error of the 'sulphate method' for the determination of the 'equivalent' of the rare earths. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (63–64). [0440].

Neodymium.

Brauner, B[ohuslav]. [Atomic weight of neodymium]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (66-67). [0520]. (p-1881)

Praseodymium.

Brauner, B[ohuslay]. On the atomic weight of praseodymium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (65). [0600].

Tellurium.

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (570-572). [2000-0760].

Thorium.

Brauner, B[ohuslav]. [Atomic weight of thorium]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (67-68). [0770].

Uranium.

Aloy, J. Sur une méthode nouvelle de détermination du poids atomique de l'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (551-553). [0810].

Molecular weights.

Frankland, Percy Faraday, and Farmer, Robert Crosbie. [Molecular weight determinations in liquid nitrogen peroxide by the ebullioscopic methol.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201) [Abstract]. [0490, 7250].

Innes, William Ross. Note on the use of Pyridine for Molecular Weight Determinations by the Ebullioscopic Method. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (261–266).

Ladenburg, A[lbert]. Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (631–635). [0550].

otto, M. Notiz über die Molekulargewichtsbestimmung des Ozons mittels der Wage. (Kritik der Arbeit von Ladenburg, A.: "Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons," diese Berichte, **34**, (631). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1118–1119). [0550].

Riiber, C. N. Eine Modification des Landsberger'schen Apparates zur Bestimmung der Siedepunktserhöhung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1000–1064). [0010 C 1860].

Densities.

Barnes, H. T. On the Density of Ice. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **13**, 1901, (55-59). [B 0130].

Groshans, J. A. Isobare wässerige Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (163-174).

Heydweiller, Adolf. Ueber Gewichtsünderungen bei chemischer und physikalischer Umsetzung. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge). 5, 1901, (394–420). [B 0130 C 0700 5400].

Kahlbaum, Georg W. A. Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Specif. Wärme und Dichte.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (32–37). [7200 C 1620 B 0140].

Maey, E. Neue Bestimmung der Dichte der Kupfer-Zinn-, Kupfer-Zinkund Zinn-Zinklegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (289-291). [B 0140].

Rudolphi, Max. Eine neue Pyknometerform. (Hohleylinder-Pyknometer). Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (447–448). [B 0130].

Veley, V. H., and Manley, J. J. [Densities and contractions] . . . of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., **69**, 1901, (86-119) [Full paper]; **68**, 1901, (128-129) [Abstract]. [0490 7300].

Molecular and atomic volumes.

Forch, Carl. Ueber die Volumverhältnisse in wässerigen Lösungen. Natur u. Offenb., Münster, **47**, 1901, (222–225).

Maey, E. Das spezifische Volum als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (292-306). [0100].

Traube, I[sidor]. Ueber Atom- und Molecularräume. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (548–564). [C 0150 1880 1400].

Crystallography, etc.

Coppet, L. C. de. Sur la cristallisation spontanée de l'hydrate Na²SO⁴10H²O dans les solutions sursaturées de sulfate de sodium; remarques sur la limite de l'état métastable de ces solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (388–393).

Mixed crystals.

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (418-428). [0290 0880].

Hollmann, Reinhard. Ueber die Dampfspannung von Mischkrystallen einiger isomorpher Salzhydrate. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (193– 213). [C 1920 G 510].

Lehmann, O[tto]. Flüssige Krystalle, Entgegnung auf die Bemerkungen des Hrn. G. Tammann. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (236–239). [G 200].

Minguin, J., et de Bollemont, E. Grégoire. Sur le racémisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1573–1576).

Richards, Theodore William, and Archibald, Ebenezer Henry. A Study of Growing Crystals by Instantaneous Photomicrography. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 36, 1901, (341-353, with 3 pl.). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (61-74, with pl.). [G 240].

Tammann, G[ustav]. Ueber die sogenannten flüssigen Krystalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (524–530). [G 200 B 3210].

Tutton, A. E. A Comparative Crystallographical Study of the Double Selenates of the Series R₂M(SeO₄)₂, 6H₂O. Part II. Salts in which M is Magnesium. London, Phil. Trans. R. Soc., **197**, 1901, (255–284, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., **68**, 1901, (322–323) [Abstract].

7150 MECHANICAL PROPERTIES.

Compressibility of solutions.

Guinchant. Compressibilité des dissolutions. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (469–472).

Diffusion and osmosis.

Dieterici, C[onrad]. Ueber die Beziehungen zwischen osmotischem Druck und osmotischer Arbeit. Zs physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (220–222). [C 2480].

Flusin, G. Sur l'osmose à travers la membrane de ferrocyanure de cuivre. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1110-1112).

Schweitzer, A. Ein neuer Vorlesungsversuch zur Demonstration des osmotischen Druckes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (222-224). [0050].

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Palladium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (104-115). [0360 0590].

Pressure of gases and vapours.

Duhem, P. Ueber die Verdampfung eines Gemisches zweier flüchtiger Stoffe für den Fall, dass der eine Dampf sich dissociiren kann. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (227– 231). [C 1920 2480].

Ueber die Verdampfung binärer Gemische. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (605–606). [C 1920 2480].

Dieterici, C[onrad]. Zur Berechnung der Isothermen. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (472–475). [C 1450 1880].

Hollmann, R., and Tammann, G[ustav]. Zwei Zustandsdiagramme. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (74–83, mit 1 Taf.). [C 1800].

Kuenen, J. P. Gemische von Salzsäure und Methyläther. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (485-489). [C 1920].

Mack, Edouard. Quelques isothermes de l'éther entre 100° et 206°. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, (952-955).

_____ Isochores de l'éther de 1 c.c. à 1.85 c.c. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1035-1037).

Pélabon, H. Sur la vérification expérimentale d'une loi de mécanique chimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1411-1413).

Perman, Edgar Philip. Vapour Pressure of Aqueous Ammonia Solution. Part I. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (718-725), [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (46) [Abstract].

Ponsot, [A.]. Actions chimiques dans les systèmes dissous et gazeux. Tension de vapeur. Hypothèse d'Avogadro. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1551–1553).

Rayleigh, Lord. On a New Manometer and on the Law of the Pressure of Gases between 1.5 and 0.01 Millimetres of Mercury. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (205–223). [0910].

[Critical Temperature of SO₃] **Schenck**, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (1-17). [0660]. (p-1881) Schreinemakers, F. A. H. Dampfdrucke ternärer Gemische. tischer Teil: 5. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (227–255). [C 1920 2480].

Dampfdrucke ternärer Gemische. Theoretischer Teil. 3. und 4. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (710–740), **37**, 1901, (129–156). [C 1920 2480].

Gemische. 1. Abhandlung. Theoretischer Teil. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (257–289). Theoretischer Teil. 2. Abhandlung. Ebenda, (413–449). [C 1920 2480].

Smits, A[ndreas]. On [the constitution of] soap-solutions [according to their boiling-points and vapour-tensions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.. 3, 1901, (133–137) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (112–116) (Dutch).

Determination of the decrease of vapour-tension of an [aqueous] solution of NaCl [at 56°-74°]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (503-507) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (500-504) (Dutch).

Relations between the decrease in vapour-tension [at 0°] and the lowering of the freezing point of [canesugar solutions from 0.03–1.0 mol., and of NaCl-solutions from 0.06–1.0 mol.]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (507–514) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (504–512) (Dutch).

On the progressive change of the factor i as function of the concentration [in some aqueous salt solutions at 100°]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (717–722) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (642–647) (Dutch).

Skirrow, F. W. Ueber die Flüchtigkeit der Borsäure mit Wasserdämpfen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (84-90). [0160 7150 C 1920].

Thiesen, M. Ueber die angebliche Anomalie des Sauerstoffs bei geringem Drucke. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (280–301). [0550 C 1450]

AA 2

Verschaffelt, J. E. Beiträge zur Kenntniss der van der Waals'schen Fläche ψ: das Gesetz der correspondirenden Zustände bei den Gemischen von Kohlensäure und Wasserstoff. Zs. comprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (178–182). [€ 1800 1920].

Zatoziecki, Roman. Contribution à la théorie de la distillation à l'aide de la vapeur (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (11-16). [5500].

Solubility, etc.

Almen, Emil Frederik. On the changes of volume taking place at the dissolution of gases and liquids in liquids. (Swedish). Uppsala, 1901, (63). 22 cm.

Berthelot, [Marcellin]. Diagnose des sursaturations gazeuses d'ordre physique et d'ordre chimique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (433–445).

Observations sur la dissolution des métaux solides dans le mercure et plus généralement dans les autres métaux fondus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (290-291).

Brown, R. B., and McCrae, J. The Solution Theory of Dyeing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1092–1093).

Cohen, Ernst, and Büchner, E[rnst] H[endrik]. [On the invalidity of] Étard's law of solubility. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (561–565) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (560–565) (Dutch).

— and Raken, H[erman]. The solubility of calcium carbonate in seawater. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (63–66) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (28–31) (Dutch). [0220 J 45].

Dawson, H. M., and McCrae, J. Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part II. The Absorptive Powers of Dilute Solutions of Salts of the Alkali Metals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (493–511) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (5–6) [Abstract].

Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part III. Salts of the Alkaline Earth Metals. London, J. Chem. Scc., **79**, 1901, (1069– 1072) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (177) [Abstract]. [7250]. Dawson, H. M., and McCrae, J. Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part IV. The Influence of Temperature on the Dissociation of Copper-Ammonia Sulphate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1072–1076) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [7250].

Donnan, F. G. Versuch einer Theorie der kolloidalen Auflösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (735–743).

A Theory of Colloidal Solution. Phil. Mag., London, (Ser. VI), 1, 1901, (647-652).

[Rates of solution of chromic chloride and of arsenious oxide.]

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig. **36**, 1901, (173–215). [0140 0270 7050].

[Rate of solution of arsenious oxide.]

Zur Geschwindigkeit und
Katalyse im inhomogenen Systeme. Zsphysik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (693–
709). [7050].

Enklaar, J[ohannes] E[liza]. Influence [de l'acide chlorhydrique] sur la solubilité [du sel marin]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (183–197).

[Distribution.]
Farmer, Robert Crosbie. A New Method for the Determination of Hydrolytic Dissociation. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (863–870) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129) [Abstract]. [7100].

Guthrie, A. The Solubility of Lime in Water at Different Temperatures. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (223-224).

van't Hoff, [Jakob Heinrich]. Ueber das Auskrystallisiren complexer Salzlösungen bei constanter Temperatur unter besonderer Berücksichtigung der natürlichen Salzvorkommnisse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (531– 537). [G 13 240].

Weigert, F. Hinrichsen, W., und Weigert, F. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXII. Gips und Anhydrit. 2. Der lösliche Anhydrit (CaSO₄). Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (570–578). [H 28 G 18].

van't Hoff, [Jacob Heinrich], und Meyerhoffer, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXI. Die Bildung von Kainit bei 25°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (420–427). fH 28 G 181.

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether – Wasser – Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56–75). [7050–1210].

Just, Gerhardt. Löslichkeit von Gasen in organischen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, (342–367). [5500].

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (1018–1023). [7250-0110-C-6200].

Mellor, J. W. [The Solubility of Chlorine in Aqueous Hydrochloric Acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (225–235).

Oker-Blom, Max. Die Resorption einer Lösung durch eine andere. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (744– 750).

Rothmund, V[iktor]. Die Gegenseitigkeit der Löslichkeitsbeeinflussung. (Nach Versuchen von N. T. Wilsmore.) [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (675–678). [C 2480].

Schindelmeiser, F. Löslichkeit einiger Alkaloide in Tetrachlorkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (129–130). [3000].

Skirrow, F. W., und Calvert, H. T. Salzabscheidung durch Eindampfen verdünnter Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (217-219).

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. A Comparison of the Solubility of Acetylene and Ethylene. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (671-674). [1120].

Winkler, Lajos. Ueber die Lösbarkeit der Gase im Wasser, (ungarisch). Math. Termt. Ert., Budapest, **19**, 1901, (52-73).

Wyrouboff, G. Recherches sur les solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (105-130).

Surface tension and capillarity.

Dewar, James. [Surface tension of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., **63**, 1991, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7200 7250 7300 0350].

Gouy, [A.]. Sur les propriétés électrocapillaires de quelques composés organiques en solutions aqueuses. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (822–824).

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung von Capillaritätsconstanten condensirter Gase. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (14–18). [C 0300 B 2480].

Guye, Ph[ilippe] A., et Perrot, L[ouis]. Mesure rapide des tensions superficielles. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1043-1046).

et Baud, A. Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1481-1484).

capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1553–1555).

Hulett, George A. Beziehungen zwischen Oberflächenspannung und Löslichkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (385–406). [C 0300].

Jeancard, et Satie. Tension superficielle et viscosité de quelques hurles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (519–523). [1150 6500].

Quincke, G[eorg]. Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., 1901, (858–874). [C 0300].

Winkler, L. W. Ceber den Correctionswerth des Quecksilber-Meniscus. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (403-404). [0910].

Viscosity and internal friction.

Batschinski, A. Ueber die Beziehung zwischen dem Viskositätsparameter und einigen anderen physikatischen Konstanten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (214–216). [70 D. B 2540]. Fels, Julius. Beiträge zur Bestimmung der Viscosität des Leimes. ('hemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (23). [B 2540].

Haffner, G. Ueber die innere Reibung von alkoholischen Salzlösungen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (739–742). [B 2540].

Lees, Charles H. On the Viscosities of Mixtures of Liquids and of Solutions. Phil. Mag., London, (Ser. VI), 1, 1901, (128-147).

Schultze, H. Ueber die innere Reibung von Helium und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (302-314). [0370 B 2540].

7200 THERMAL PROPERTIES.

Combustion, flame, and explosion.

Boudouard, O. Les phénomènes de combustions dans les foyers industriels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (833–840). [0210].

Fähndrich, Durchblaseversuche mit Sicherheitslampen. Glückauf, Essen, 37, 1901, (497–508, 522–527, mit 2 Taf.).

Hartley, W[m.] N., und Ramage, Hugh. Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (799-804). [0420-6500-G-12 (* 3030].

Hoerenz, Otto. Theorie und Praxis der Luftüberschussbeseitiger oder Zugregler für Dampfkesselfeuerungen u. s. w. 4. Auft. Leipzig (J. J. Weber in Komm.), 1901, (18). 17 cm. Geb. 1 M.

Kubierschky, K. Ueber Explosion von Mischungen brembarer Dämpfe bez. Nebel mit Luft. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (129–132).

Pictet, Raoul. Zur mechanischen Theorie der Explosivstoffe. Zs. komprim. Gase, Weimar, 5, 1901, (67–72, 83–89).

Rosenfeld, Maximilian. Explosionsversuche. Explosion eines Gemisches aus Leuchtgas und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (162–164). [0050].

Rudolffi, Josef. Die Brandlöschung vom wissenschaftlichen Standpunkt aus betrachtet. Eine chemisch-physikalische Studie. Leipzig (O. Mutze), 1901, (VIII + 74). 22 cm. 2 M. **Scriba,** F. Leuchtgasexplosionen. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (224–225). [0050].

Tanatar, S. Ueber die Verbrennung der Gase. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (225–226).

Thermo-chemistry.

Baker, T. J. The Thermochemistry of the Alloys of Copper and Zinc. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (529-546) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (9-10) [Abstract].

Baud, E. Etude thermique des chlorures d'aluminium ammoniacaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (553–556). [0120].

Dissociation et étude thermique du composé Al²Cl⁶18AzH³. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (690–692). [0120].

[Heat of formation of mercaptans and alkyl sulphides.]

Berthelot. Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (55–57).

[Heat of combustion of phenyl thiocyanate.]

Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (57-58).

Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1110 1120].

[Heat of combustion.]
Sur la chaleur de combustion vive de l'aluminium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (479–482). [0120].

[Thermochemistry of the ammonia-soda process.]

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7250 0500 C 1620].

[Heat of combination.]

Bonnefoi, l'abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1610 1630].

[Heat of solution.]

Cohen, E[rnst]. [Electrical] determination of the [theoretical] heat of solution [of salts]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (327–332) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (285–290) (Dutch). [C 1910].

Delépine, Marcel. La chaleur de formation des acétals comparée à celle des composés isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (777–779).

Relations numériques entre les chaleurs de formation des acétals et celles des composés isomères. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (360–363).

[Thermochemistry of acetals.]

Recherches sur les acétals.

Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (378–416, et 482–498). [1410].

Fischer, Emil, und Loeben, W. von. Ueber die Verbrennungswärme einiger Glucoside. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (323–326). [1850].

Forcrand, de. Vaporisation et hydratation du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (688–690). [1210].

——— Généralisation de la loi de Trouton. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (879–882).

Fowler, Gilbert John, and Hartog, Philip Joseph. The Heat of Formation and Constitution of Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (299–301).

[Heat of solution.]

Holsboer, H[endrik] B[ernard]. [Ordinary and theoretical heat of solution of Cd SO₄, 8/₃H₂O in the neighbourhood of the minimum of solubility of the salt.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (467–469) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (399–401) (Dutch). [0230 C 1910].

Jüttner, Ferencz. Ueber die Berechnung der Verdünnungswärmen nach der Kirchhoffschen Formel. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (76–118). [U 2480].

[Heat of reaction.]

Klein, Arthur. Ueber die Aenderung der freien Energie bei der Bildung einiger schwerlöslicher Metallsalze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (361– 371). [C 2440 6250].

[Heat of neutralisation.]

Massol, G. Valeur acidimétrique des acides benzoïques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (780–781). [1330].

[Heat of solution and neutralisation.]

Valeur acidimétrique de l'acide parasulfanilique. Paris. C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1572–1573).

[Heat of formation, &c.]

Données thermiques relatives á l'acide ortho-monochlorobenzoïque (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (195–196).

[Heat of formation.]
Domnées thermiques relatives á l'acide ortho-mono-iodo-benzoïque
(II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25,

1901, (196).

[Heat of formation.]

Données thermiques relatives aux acides ortho et paramonobromobenzoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (369-371).

Mellor, J. W. [Thermodynamics of Solutions of Chlorine and Hydrogen Chloride in Water]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (235–238).

[Heat of combustion.]

Sherman, H. C., and Snell, J. F. On the Heat of Combustion as a Factor in the Analytical Examination of Oils; and the Heats of Combustion of some Commercial Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (164–172). [6500].

Sommerfeldt, Ernst. Thermochemische und thermodynamische Methoden, angewandt auf den Vorgang der Bildung von Mischkrystallen. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 13, 1901, (434–468). [G 510 C 2480].

Steinwehr, H. von. Studien über die Thermochemie sehr verdünnter Lösungen. Zs. physik Chem., Leipzig, 38, 1901, (185–199). [C 1610].

Calorific value.

Hempel, Walther. Methoden zur Heizwerthbestimmung der Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (713-716). [C 1610]. **Kroeker**, Konrad. Zur calerimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (111–114). [C 1600].

Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (444). [C 1610].

Langbein, H. Zur Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (271-273).

Lunge, G. Ueber das Verfahren von Parr zur Bestimmung des Heizwerthes von Brennstoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (793–800). [C 1610].

Cryoscopy.

Chroustchoff, Paul. Recherches cryoscopiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (955-957).

Coppet, L. C. de. Abaissements moléculaires de la température du maximum de densité de l'eau produits par la dissolution des chlorures, bromures et iodures de potassium, sodium, rubidium, lithium et annnonium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1218–1220).

Loomis, E[lmer] H[oward]. Ueber den Gefrierpunkt wässeriger Lösungen von Nichtelektrolyten. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (407–425). [C 1810].

———— On the Freezing-Points of Aqueous Solutions of Non-Electrolytes (Part 2). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (220–239). [1000 C 1800].

Raoult, F[rançois]. Die chemischen Ergebnisse der Kryoskopie und der Tonometrie. Vortrag. [Lebersetzung.] Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (415–418, 432–434, 443–445).

Smits, A[ndreas]. Relations between the decrease in vapour-tension [at 0°] and the lowering of the freezing-point of [cane-sugar solutions from 0·03-1·0 mol. and of NaCl-solutions from 0·06-1·0 mol.]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (507-514) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (504-512) (Dutch).

ToBoczko, St[anisław]. Kryoskopische Untersuchungen in anorganischen Lösungsmitteln (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (1–22).

Etudes expérimentales sur les propriétés cryoscopiques des dissolvants anorganiques (Polish). Kraków, Pozpr. Akad. A., **41**, 1901, (1-39).

Fusion and solidification.

[Melting points.]

Gordan, Paul, und Limpach, Leonhard. Some relations between . . . [melting points] and Constitution in Benzenoid Amines. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1080–1085) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (154–155) [Abstract]. [1630].

Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. [Détermination des points de solidification et des points eutectiques des acides chloroet bromo-nitro-benzoiques ortho et méta.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (220-225). [1330 1130].

Kaufier, Felix. Ueber eine Schmelzpunktsregelmässigkeit bei den aliphatischen Diaminen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (133). [1610 C 1810].

Kochs, E., und Seyfert, F. Ueber die Beurtheilung von Email und der Schmelzbarkeit der Silicate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (719–728).

[Fusing points of asphalts.]

Mabery, Charles F[rederic], and
Sieplein, Otto J. A Comparative Method
for Determining the Fusing-Points of
Asphalts. J. Amer. Chem. Soc., Easton,
Pa., 23, 1901, (16-20). [1100].

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schmelzpunkte reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (307–325). [7050–6000 G-12].

Scherpenzeel, L[odewyk] van. [Melting points of the monouitro- and dinitrocompounds] . . . of the three toluic acids and some of their derivatives. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (203–207) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (105–109) (Dutch). [1330].

— [Points de fusion des acides toluiques, nitro- et dinitrotoluiques et de quelques-uns de leurs dérivés.] Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (182). [1330 5500].

Streatfeild, F. W., and Davies, J. An Improved Melting-Point Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (121).

Boiling points.

Chappuis, Pierre, et Harker, G. A. Comparaison du thermomètre à résistance de platine avec le thermomètre à gaz et détermination du point d'ébullition du soufre. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (20-28, av. pl.).

Dewar, James. The Boiling Point of Liquid Hydrogen, determined by Hydrogen and Helium Gas Thermometers. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (44-54).

Détermination du point d'ébullition de l'hydrogène liquide au moyen de thermomètres à gaz hydrogène et hélium. Ann. chim. phys., Paris. (sér. 7), 23, 1901, (417–432). [0360].

Henry, L[ouis]. Sur l'alternance de la volatilité dans la série des diamines normales et primaires (H₂N)CH₂ - (CH₂)_n - CH₂(NH₂). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (1-7). [1610].

Noyes, William A., and Warfel, R. R. The Boiling-Point Curve for Mixtures of Ethyl Alcohol and Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (463-468).

Servais, L[éon]. Sur [la volatilité des] acides valériques α-chlorés [et de leurs dérivés]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (48–49, 55, 62–63). [1310].

Smits, A[ndreas]. A new method for the exact determination of the boilingpoint [of solutions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (86-91) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (31-36) (Dutch). [0930].

On [the constitution of] soap-solutions [according to their boiling points and vapour-tensions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (133-137) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (112–116) (Dutch).

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Charles T. [Distillation and Boiling Points.] Pharm. J., London, (Ser. IV), 13, 1901, (143). [6200].

Specific and latent heats.

Aubel, Edmund van. Ueber die Molecularwärmen zusammengesetzter Körper und das Gesetz Neumann-Joule-Kopp. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (420–421). [U 1660].

Crompton, H. Note on the latent heats of evaporation of liquids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61-63).

Dewar, James. . . . Electric Resistance Thermometry at the Boiling Point of Hydrogen. . . [Latent heat of liquid and solid hydrogen, and the specific heat of the former]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7250 7300 0850].

Forcrand, (de). Chaleur spécifique et chaleur de fusion du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (569–571). [1210].

Kahlbaum, Georg W. A. Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Specif. Wärme und Dichte.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (32–37). [7100 C 1620 B 0140].

Leybold, E. Nachfolger. Apparat zum Nachweis der Verschiedenheit der specifischen Wärmen verschiedener Metalle nach Prof. Schoentjes in Gent. Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (32–33). [0500] C 1610 0500].

Louguinine, W. Détermination des chaleurs latentes de vaporisation de quelques substances de la chimie organique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (88–90).

Magie, William Francis. Die specifische Wärme von Lösungen, die keine Elektrolyte sind. II. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (21–22). [C 1660].

Mazzotto, D. Sur les chaleurs spécifiques des alliages. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (279-281).

Ponsot. Sur la chaleur spécifique moléculaire des gaz composés dissociables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (147-148).

Electric furnace operations.

Hamilton, Lewis P., and Smith, Edgar F. Alloys Made in the Electric Furnace. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (151–155). [0100].

Köhler, L. Ueber den elektrischen Schmelzofen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XXVII-XXVIII). [0910].

Tucker. Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. Improved Electric Furnace for Laboratory Use. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (473-476).

Expansion of solids and liquids.

For expansion of gases, v. 7150, Pressure of gases, &c.

Co-efficient of expansion of SO2.

Schenck, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (1-17). [0660].

7250 ELECTRICAL AND MAG-NETIC PROPERTIES.

General.

Arrhenius, Svante. Lehrbuch der Elektrochemie. Vom Verfasser durchgesehene und vermehrte deutsche Aus-Uebersetzt von Hans Euler. Leipzig (Quandt & Händel), 1901, (VIII + 305). 23 cm. 8 M. [C 6200].

[Silent electric discharge.]

Berthelot. Sur les conditions de la mise en activité chimique de l'électricité silencieuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (445–457).

Borchers, W. Die Elektrochemie und ihre weitere Interessensphäre auf der Weltausstellung in Paris 1900. Vermehrte und verbesserte Ausgabe des in der "Zeitschrift für Elektrochemie" erschienenen Berichtes. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (107, mit 1 Taf.). 30 cm. 2,40 M. [0030 C 6200].

[Absorption of electric oscillations.] Bredig, G. Ein kleiner Beitrag zur Ammoniumfrage in wässeriger Lösung. [Elektrische Absorption]. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (767–768). [C 6610].

Disruptive discharge. Broca, André, et Turchini. Décharge disruptive dans les électrolytes. Paris, C-R. Acad. sci., **132**, 1901, (915–917).

Coehn, Alfred. Ueber das elektrochemische Verhalten des Acetylens. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (681–684). [1120].

[Absorption of electric waves.]

De Heen, [P.]. Ueber eine neue Art elektrischer Wellen und die Absorption derselben durch Flüssigkeiten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, 11, 1, 1901, (32). [C 6610].

F(riis), J. P. Progress in electrical chemistry. (Norw.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (6–8).

[Decompositions by the electric arc.] Löb. Walther. Ueber pyrogenetische Reactionen mittels des elektrischen Stromes. (Vorläufige Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (915-918). [1210].

Lorenz. Richard. Elektrochemisches Praktikum. Göttingen (Vandenhoeck & Ruprecht), 1901, (XIV + 234). 21 cm. Geb. M. 6. [C 6200].

Ionic theory.

See also 7200 Cryoscopy, and 7250 Conductivity.

Derôme, J. La théorie des ions. Nature, Paris, 29, (1r semest.), 1901, (307-308).

Lorentz, H. A. Ueber die scheinbare Masse der Ionen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (30–32). [C 6200 6840 0600].

Paul, Theodor. Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische Chemie. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (28–31). [8000 Q 9010 C 6250].

Thomson, J. J. On the question as to whether there are any free charged ions produced during the combination of hydrogen and chlorine; and on the effect produced on the rate of combination by the presence of such ions. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (1-10, with pl.).

Türin, Vl. von. Ein Zusatz zu meiner Abhandlung: "Ueber den Betrag, um welchen die Wechselwirkungen der Ionenladungen den osmotischen Druck vermindern." Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (524–528). [C 6250].

Wilson, C. T. R. On the Ionisation of Atmospheric Air. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (151–161).

Electrolysis.

General Electrolysis and E. M. F. of Cells.

Abel, E. Bemerkung zu R. Luther's Arbeit: Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (623–625). [C 6210].

Abel, E. Beitrag zur Theorie des Akkumulators. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (731-733). [C 5620].

Abt, Antoine. Force thermo-électromotrice pour une différence de température de 100° aux points de contact de quelques oxydes et sulfures métalliques combinés entre eux et avec les métaux simples. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (145–160, avec. pl.).

[Electrolysis of sulphuric acid (20 per cent.)]

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Sulfomonopersäure (Caro'sche Säure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (853–862). [0660 C 6220].

Bartorelli, Antonio. Ueber das Verhalten des Aluminiums als Elektrode. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (469–472). [C 6230].

Berthelot, [Marcellin]. Sur les relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (732-734). [0110].

Relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (49–51). [7000].

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7050–7200–0500–C 1620].

Bordier, et Gilet. Electrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1239–1240). [8040].

Bose, Emil. Ueber die freie Bildungsenergie des Wassers und über eine neue lichtempfindliche Elektrode. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (672–675). [C 6210 6670].

Ueber Gleichgewichtszustände an Gaselektroden. Zs. Elecktroch., Halle, 7, 1901, (817–821). [C 6230].

Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. Tl 2. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (1-27). [C 6210 6230].

und Kochan, Hans. Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. Tl 3. Beobachtungen betreffend eine neue lichtempfindliche Elektrode. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (28–55). [C 6230 6670].

Branly, Edouard. Electrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1361–1364). [8040].

Foerster, F. Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647–652). [6930-0420].

[(OC⁵H¹¹)CH².CH².CO²H]

Hamonet, l'abbé J. Sur l'électrolyse des oxyacides. Préparation de l'acide β amyloxypropionique et de la diamyline du butanediol 1 4. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259–261). [1210 1310].

Heathcote, Henry L. Vorläufiger Bericht, über Passivierung, Passivität und Aktivierung des Eisens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (368– 373). [0320 C 6230].

Jahn, Hans. Ueber die Nernstschen Formeln zur Berechnung der elektromotorischen Kraft von Konzentrationselementen. Eine Erwiderung an Herrn Arrhenius. Zs. physik Chem., Leipzig, 36, 1901, (453-460). [C 6240 6210].

Jordis, Eduard. Die Elektrolyse wässriger Metallsalzlösungen. Mit besonderer Berücksichtigung der in der Galvanotechnik üblichen Arbeitsweisen. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (VI + 137, mit 2 Taf.). 24 cm. 4 M. [C 6200].

Kaufmann, A. Ueber den kathodischen Angriff des Eisens in Ammonnitrat-lösung und über ein neues Eisenoxyduloxyd. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (733–741). [0320].

Koelichen, K. Periodische Erscheinungen bei der Elektrolyse. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (629–635). [C 6200].

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (1018–1023). [7150 0110 C 6200].

Küster, F. W. Ueber die gleichzeitige Abscheidung von Eisen und Nickel aus den gemischten Lösungen der Sulfate. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (688–692). [C 6220].

Lehfeldt, R. A. Ueber Herrn Jahn's Messungen der elektromotorischen Kraft von Konzentrationsketten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (308-314). [C 6240 6210].

Lorenz, Richard. Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (753-761). [C 6200].

Luther, R. Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. H. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (385-404). [C 6210].

Mellor, J. W. [The Electrolysis of Hydrochloric Acid.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (219–225).

Müller, Erich. Ueber die Störung der kathodischen Depolarisation durch Kaliunchromat. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (398–405). [C 6230].

———— Zur Chlorknallgaskette. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (750–752). [U 6200].

[E. M. F. of concentration cells.]

Nernst, W[alter]. Erwiderung auf einige Bemerkungen der Herren Arrhenius, Kohnstamm, Cohen und Noyes. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (596-604).

und Riesenfeld, E. II. Ceber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., mathphys. Kl., 1901, [54-61]. [C 6240].

Pfanhauser, W. Ueber das Elektrochemische Verhalten des Nickelammonsulfates. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, **(**698-710). [C 6200].

Riesenfeld, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (645-647). [C 6240].

Sackur, Otto. Ueber elektrolytische Kurzschlüsse in Flüssigkeitsketten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (781-784). [C 6250].

Sand, Henry J. S. Sur la concentration aux électrodes dans une solution, avec rapport spécial à la libération d'hydrogène par l'électrolyse d'un mélange de sulfate de cuivre et d'acide sulfurique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (1-2). Schaum, Karl. Ueber Potentialbeeinflussung bei Oxydationsketten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (483–484, 523–524). [C 5610].

Schoop, M. U. Die industrielle Elektrolyse des Wassers und die Verwendungsgebiete von Wasserstoff und Sauerstoff. Samml. elektrot. Vortr., Stuttgart, 3, 1901, (109-162). [0930 C 6200].

Setlik, B. Ueber galvanische Niederschläge auf Aluminium. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (46).

Sproesser, L. Ueber Alkalichlorid-Elektrolyse an Kohlenanoden. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (971–976, 987–994).

Zehrlant, Heribert. Ueber die Elektrolyse von Phenol bei Gegenwart von Halogen-Wasserstoffsäuren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (501–505). [C 6220].

Applications of Electrolysis.

Ber Suler, Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (831–842, 847–855). [0490–6300].

Immerwahr, Cl. Beiträge zur Kenntnis der Löslichkeit von Schwermetallniederschlägen auf elektrochemischem Wege. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (477–483). [C 6200].

Keller, Albert. Ueber den Einfluss der Wattdichte bei elektro-metallurgischen Fabrikationsverfahren. [Vortrag.] Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 5, 1901, (31-33, 43-44, 56-58). [6200].

Komppa, Gust. Ueber die Undekamethylendicarbonsäure und die Elektrosynthese der Dekamethylencarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (895–902). [1310].

Marie, Charles. L'électrolyse appliquée à la chimie organique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (14-18, 32-38).

Müller, Erich. Die elektrolytische Darstellung der überjodsauren Alkalien. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (509-516). [0390].

Neumann, B[ernhard]. Ueber Elektrolytchrom. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (656-661). [0270].

Puls, Karl. Ein Beitrag zur elektrolytischen Oxydation von Toluol. ChemZtg, Cüthen, **25**, 1901, (263). [1130].

Winteler, F. Ueber die Bildung von überchlorsauren Salzen durch Elektrolyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (635-642). [0930].

Electrolytic Dissociation.

[See also Conductivity.]

Arrhenius, Svante. Zur Berechnungsweise des Dissociationsgrades starker Elektrolyte. I. H. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (28-40); **37**, 1901, (315-322). [C 6250].

Bredig, [G.]. Das Wasserstoffsuperoxyd als Säure (nach Versuchen von Herrn Calvert). [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (622-624). [0360].

Dawson, H. M. On the Nature of Polyiodides and their Dissociation in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (238-247).

Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part II. The Absorptive Powers of Dilute Solutions of Salts of the Alkali Metals. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (493–511) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (5-6) [Abstract].

Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part III. Salts of the Alkaline Earth Metals. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1069-1072) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (177) [Abstract]. [7150].

Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part IV. The Influence of Temperature on the Dissociation of Copper-Ammonia Sulphate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1072–1076) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [7150].

Ditz, Hugo. Ueber einige Reactionen des Kobalts und Eisens und den Einfluss der Alkohole und anderer organischer Stoffe auf die elektrolytische Dissociation der Salze in wässeriger Lösung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (109–112). [6000 U 6250].

Doyer van Cleeff, G[errit]. Démonstration de l'action de sels normaux sur des solutions qui contiennent des ions hydroxyle. Rec. Trav. chim., Leideu, 20, 1901, (198–205).

Jahn, Hans. Ueber den Dissociationsgrad und Dissociationsgleichgewicht stark dissociierter Elektrolyte. (2-Mitteilung.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (490–503). Berichtigung dazu. Ebenda, **38**, 1901, (125–126). [C 6250].

Jones, Harry C., and Caldwell, B. Palmer. Contributions to the Study of the Aqueous Solutions of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (349–390).

and Douglas, James M. The Dissociation of Certain Acids, Bases, and Salts at Different Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (428-453).

Laar, J[ohannes] J[acobus] van . . . [Comparaison du degré de dissociation] des électrolytes fortement dissociées [d'après les lois d'Ostwald et de Rudolphi-van't Hoff et d'après les expériences de solubilité]. Haarlem, Arch. Mus. Teyler (Sér. 2), 7, 1901, (59–95).

Noyes, A. A., und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (1-27). [7050 0920 C 6250].

Osaka, Y. Beziehung zwischen der Dissociationsconstante und dem Dissociationsgrade eines Elektrolyts in Gegenwart anderer Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (539-542). [U 6250].

Paul, Theodor. Untersuchungen über Theobromin und Kaffein und ihre Salzbildung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (48–90). [1930 Q 9180 M 3120].

Sackur, Otto. Ueber den Einfluss gleichioniger Zusätze auf die elektromotorische Kraft von Flüssigkeitsketten. Ein Beitrag zur Kenntnis des Verhaltens starker Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (129–162). [C 6250 5610].

Zur Kenntnis des Dissociationszustandes starker Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (784-787). [7150 (* 6250].

Smits, A[ndreas], and Wolff, I [udwig] K[arl]. On the repression of ionisation of solutions of NaOH, Na₂CO₃ and NaHCO₃ by addition of NaCL. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (42–44) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 190?, (43–46) (Dutch).

Steinwehr, H. von. Ueber die Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes bei starken Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (685-686). [C 2480].

Whitney, W. R., and Ober, J. E. The Precipitation of Colloids by Electrolytes, (containing Index to the Literature of Colloids). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (842–863). [0030].

Winkelblech, K. Ueber amphotere Elektrolyte und innere Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (546–595).

Ionic velocity and migration.

Ueber die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen in verdünnten Lösungen. Untersuchungen aus dem II. chemischen Institut der Universität Berlin. [Mit e. Vorwort von Hans Jahn.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (673–712). Nachtrag dazu. Ebenda, **38**, 1901, (127). [C 6240].

Abegg, R[ichard]. Eine neue Methode zur Bestimmung von Ionenbeweglichkeiten (nach Versuchen von B. D. Steele.) [Vortrag]. Zs. Elektroch, Halle, 7, 1901, (618-622). [C 6240].

Mather, William T. A new Apparatus for Determining the Relative Velocities of Ions. . . Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (473–491). [C 6240].

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and . . . Influence of the Concentration on their Values in . . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0170 0420].

Eine Abänderung der gewöhnlichen Methode zur Bestimmung der Ueberführungszahlen und Untersuchung des Einflusses der Konzentration auf diese letzteren im Falle einiger dreiioniger Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (63–83). [C 6240].

Pfanhauser, jr., W. Streuung der Stromlinien in Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (895–897). [C 6200 5680].

Rieger, E. Ueber die Konstitution halbkomplexer Salze nach ihrer elektrolytischen Ueberführung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (863-868, 871-876). [7000 C 6240]. Steele, B. D. The Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution, and the Existence of Complex Ions. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (358-360) (Abstract).

A New Method for the Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (414-429) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (5) [Abstract].

Ein Modell zur Demonstration von Ionenbeweglichkeits- und Ueberführungsmessungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (729–731). [0920 C 6240].

Conductivity.

[Resistance].

Aubel, Edm. van. Ueber den elektrischen Widerstand der reinen Metalle, [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (371–373). [Č 5660].

Brand, Johannes. [Molekulare Conzentration und electrolytisches Leitungsvermögen der menschlichen Galle]. (Hollandisch). Amsterdam, (Cladder and Tak), 1901, (93). 24 cm. [8040 Q 7633 7630].

Dorn, Ernst. Versuche des Herrn Henning über die elektrische Leitungsfähigkeit radioaktiver Substanzen. Versuche des Herrn Berndt über den Einfluss von Selbstinduktion auf die durch den Induktionsfunken erzeugten Metallspectra im Ultraviolett. Vorläufige Mitteilungen. Halle, Abh. natf. Ges., 22, 1901, (51–55). [7300 C 4240 3030 6820].

Frankland, Percy Faraday, and Farmer, Robert Crosbie. [Conductivity of solutions in liquid nitrogen peroxide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (201) [Abstract]. [0490 7100].

Legrand, Emmanuel. Conductibilité électrique de certains sels et du sodium, dissous dans l'ammoniaque liquifiée. Eclair. électr., Paris, 26, 1901, (88–98, avec pl.).

[Conductivities of Salts].

Lindsay, Charles F. The Conductivities of Some Double Salts as Compared with the Conductivities of Mixtures of Their Constituents. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (62-69).

Martin, C. J., and Masson, Orme. The Influence of Cane Sugar on the Conductivities of Solutions of Potassium Chloride, Hydrogen Chloride, and Potassium Hydroxide, with Evidence of Salt Formation in the last Case. London, J. Chem Soc., 79, 1901, (707-714) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (91) [Abstract].

Townsend, John S. The Conductivity produced in Gases by the Motion of Negatively charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi.), 1, 1901, (198–227).

and Kirkby, P. J. Conductivity produced in Hydrogen and Carbonic Acid Gas by the Motion of Negatively Charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi.), 1, 1901, (630–642).

Wilson, Harold A. On the Electrical Conductivity of Air and Salt Vapours. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (228–230) (Abstract).

Young, S[tewart] W[oodford]. Electrical Conductivity of Solutions of Stannous Chloride and Hydrochloric Acid. (Studies on Solutions of Tin Salts, I.). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (21–36). [0720].

Thermo-electricity.

Lownds, Louis. Ueber das thermomagnetische und thermoelektrische Verhalten des krystallinischen Wismuts. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (146–162). [0190 G 340 350 C 5710].

Van Aubel, Edm. Sur les pouvoirs thermoélectriques de quelques oxydes et sulfures métalliques. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (205–208).

Pyroelectricity.

Dewar, James. [Pyroelectricity at the temperature of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7300 0850].

Dielectric constants.

Bädeker, Karl. Experimentaluntersuchung über die Dielektrizitätskonstante einiger Gase und Dämpfe in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (305– 335). [C 5250].

Ladenburg, R. Bestimmung der Dielektrizitätskonstanten einiger Körper der Pyridin- und Piperidinreihe nach Drudes Methode. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (815–817). [C 5250 6610].

Magnetic Susceptibility.

Mosler, Hugo. Der Temperaturcoefficient der Susceptibilität einiger Sulzlösungen der Eisengruppe, mit besonderer Berücksichtigung des Eisenchlorids. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (84-95). [C 5460].

7300 OPTICAL PROPERTIES.

Emission of Radiation, Phosphorescence, Fluorescence, etc.

[Phosphorescence].

Dewar, James. [Phosphorescence of substances at the temperature of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 0850].

[Radio-activity].

Dorn, Ernst. Versuche des Herrn Henning über die elektrische Leitungsfähigkeit radioaktiver Substanzen. Versuche des Herrn Berndt über den Einfluss im Ultraviolett. Vorläufige Mitteilungen. Halle, Abh. natf. Ges., 22, 1901, (51–55). [7250 C 4240 3030 6820].

[Röntgen radiation].

Hébert, Alexandre, et Reynaud, Georges. Sur l'absorption spécifique des rayons X par les sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (408–409).

[Benzene compounds whose vapour can transform Tesla rays into violet light possess abnormal molecular magnetic rotation].

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1130 1630 7000 7300 C 4040].

Refraction.

Cunaeus, E. H. J. Die Bestimmung des Brechungsvermögens als Methode zur Untersuchung der Zusammensetzung koëxistierender Dampf- und Flüssigkeitsphasen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (232–238). [C 2480 3860].

Dewar, James. [Refractive index of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 0850].

Madan, Henry G. The colloid form of Piperine, with especial reference to its Refractive and Dispersive Powers. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (922–927) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [3010].

Rudolphi, Max. Die Molekularrefraktion fester Körper in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmittelm. Ravensburg (O. Maier), 1901, (57). 22 cm. 1,20 M. [C 3860].

Teber die Molekularrefraktion des Chloralhydrats in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (426– 447). [1410 C 3860].

Veley, V. H., and Manley, J. J. [Refractive Indices]... of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86-119) [Full paper]; 68, 1901, (128-129) (Abstract). [0490 7100].

Rotatory Polarisation.

General.

Adriani, J. H. Eutektische Kurven bei Systemen dreier Körper, von denen zwei optische Antipoden sind. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (168– 172). [7200 C 2480].

Frankland, Percy Faraday, Wharton, Frederick Malcolm, and Aston, Henry. The Amide, Anilide, and o- and p-Toluidides of Glyceric Acid [and their rotatory power]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (266-274) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (6) [Abstract].

and Aston, Francis W. Influence of a Heterocyclic Group on Rotatory Power; the Ethyl and Methyl Esters of Dipyromucyltartaric Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (511–520) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1101, (41) [Abstract].

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (283-294). [1610 1310].

Guye, Philippe A. Optical Activity of Certain Ethers and Esters. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (475–476) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (48–49) [Abstract].

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric Hydrindamine Camphor- π -sulphonates. Racemisation of α -Bromocamphor. Lon-

don, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (370-377) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32-33) [Abstract].

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric Hydrindamine Mandelates and Phenylchloroacethydrindamides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (442-449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (36-37) [Abstract].

Long, J. H. Optical Rotation of Certain Tartrates in Glycerol. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (813–817). [1210].

McCrae, John. [Optical rotation of] Ethyl sec. Octyl Tartrate and its Dibenzoyl and Diacetyl Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1103– 1110) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract]. [1310].

Patterson, T. S. . . . Influence of Water, Methyl Alcohol, Ethyl Alcohol, n-Propyl Alcohol, and Glycerol on the Rotation of Ethyl Ta trate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (167-216).

The Influence of Solvents on the Rotation of Optically Active Compounds. Part II. Influence of iso-Butyl Alcohol and of sec. Octyl Alcohol (Methylhexylcarbinol) on Ethyl Tartrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (477–493) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40–41) [Abstract].

and Dickinson, Cyril. [Rotatory power of Methyl Tartrate]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (283) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (4) [Abstract].

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William. The Inversion of the Optically Active ac-Tetrahydro-β-naphthylamines prepared by the aid of d- and l-Bromocamphorsulphonic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (74–87)-[6400].

Purdie, Thomas, and Barbour, William. The Influence of Solvents on the Rotatory Powers of Ethereal Dimethoxy-succinates and Tartrates. London, J.

Chem. Soc., **79**, 1901, (971-982) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (158) [Abstract]. [1310].

Purdie, Thomas, and Irvine, James C. Optically Active Dimethoxysuccinic Acid and its Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (957–971) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (157–158) [Abstract]. [1310].

Reitter, Hans. Ueber das molekulare Drehungsvermögen der n-Acidyl-l-Aepfelsäureäthylester. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (129–167). [C 4040].

[Rotation dispersion]. **Woringer**, Benedict. Ueber die Rotationsdispersion der Aepfelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (336–357). [C 4040].

Bi- and multi-rotation.

Ōsaka, Yūkichi. On the Birotation of d-Glucose (Japanese). Tokyo, Kwag. K. Z., **22**, 1901, (698-724). [1810]. [Published also in Zs. physik. Chem., Leipzig, **35**, 1900, (661-706).].

Schadee van der Does, H. Researches on [the influence of some halogen-salts on] the multirotation of dextrose and lactose. (Dutch). Arch. Java Suiker., Soerabaia, 9, 1901, (49-67).[1800].

Simon, L. J., et Bénard, H. Sur les phénylhydrazones du d-glucose et leur multirotation. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (564–566). [1810].

Magnetic rotation.

[Benzene compounds whose vapour can transform Tesla rays into violet light possess abnormal molecular magnetic rotation].

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1130–1630 7000–7250–C 4040].

Spectra and absorption.

Angström, Knut. Ueber die Abhängigkeit der Absorption der Gase, besonders der Kohlensäure, von der Dichte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (163–173). [C 3850].

Baly, E. C. C., and Syers, H. W. The Spectrum of Cyanogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi.), 2, 1901, (386-391).

Bayrac, P., et Camichel, C. Sur l'absorption de la lumière par les indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (338-340).

(D-1881)

Berndt, G. Ueber die Bandenspectra der Thonerde und des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (788-795). [C 3030].

Camichel, C., et Bayrac, P. Sur les spectres d'absorption des indophénols et des colorants du triphénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (485-487). [5020].

Nouvelle méthode permettant de caractériser les matières colorantes. Application aux indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (882–885).

Crew, H[enry]. Ueber das Flammenbogenspektrum einiger Metalle unter dem Einfluss einer Wasserstoffatmosphäre. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig. 2, 1901, (302). [C 3030].

Fabry, Ch., et Perot, A. Longueurs d'onde de quelques raies du fer. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1264–1266). [0320].

Hartley, W[alter] N[oel]. Notes on the Spark Spectrum of Silicon as rendered by Silicates. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (109-112).

Lauder, Alexander. James J., and Lauder, Alexander. The Absorption Spectra of Cyanogen Compounds. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (848–863) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (125–126) [Abstract].

and Ramage, Hugh. An Investigation of the Spectra of Flames resulting from Operations in the Openhearth and "Basic" Bessemer Processes. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (479–506) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (93–97) [Abstract].

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (633–658, mit 1 Taf.). [7350 C 3030].

Lemoult, Paul. Spectres d'absorption des indophénols: loi des groupements auxochromes azotés tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (142–145).

Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (784–787).

Liveing, S. D., and Dewar, James. [Spectra of krypton and xenon]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (389-398). [0130 0430 0850].

Liveing, S. D., and Dewar, James. On the Spectrum of the more Volatile Gases of Atmospheric Air, which are not Condensed at the Temperature of Liquid Hydrogen . . . London. Proc. R. Soc., 67, 1901, (467–474).

Sur le spectre des gaz les plus volatils de l'air atmosphérique qui ne sont pas condensés à la température de l'hydrogène liquide Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (482–493). [0370 0530].

Lockyer, Norman, and Baxandall, F. E. On the Arc Spectrum of Vanadium. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (189 210). [0820].

Miethe, A[dolf]. Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [0910 6000 C 6040 4200].

Rayleigh, Lord. Spectroscopic Notes concerning the Gases of the Atmosphere. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901. (100-105).

Runge, C[arl], und Paschen, F[r.]. Beiträge zur Kenntnis der Linienspectra. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (725–728). [C 3030].

Schuler, W. Versuche über die Empfindlichkeit der spectralanalytischen Reactionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (931–942). [6000].

Smithells, Arthur. The Spectra of Carbon Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (476-503).

Trowbridge, John. The Spectra of Hydrogen and some of its Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **2**, 1901, (370–379, with pl.).

7350 · PHOTO-CHEMISTRY.

Action of Solar Radiation on Chemical Substances.

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Chlor auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (21–23). [0110].

Gros, Oscar. Ueber die Lichtempfindlichkeit des Fluoresceins, seiner substituierten Derivate, sowie der Leukobasen derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (157–192). [5020]. Jacobi, Siegfried. Ueber die Wirkungen des Sonnenlichtes auf Färbungen mit künstlichen organischen Farbstoffen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (64-65). [5020].

Jouniaux. Sur l'action des radiations solaires sur le chlorure d'argent en présence d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1558–1560).

Photographic and general.

Zuverlässiges Arbeiten mit Ammoniumpersulfat [in der Photographie]. Von Hp. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (77-78).

Gut Licht! Jahrbuch und Almanach für Photographen und Kunstliebhaber. Jahrg. 6 für das Jahr 1901. Dresden (Apollo), 1901, (HI + 104, mit Taf.). 19 cm. Geb. 1,50 M. [C 3080].

Jahres-Bericht über die Fortschritte der Photographie und Reproductions—technik. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (465-730). [C 3080 L 0400].

Die Herstellung einer Rotplatte. Mitteilung aus dem Photochemischen Laboratorium der Königl. Technischen Hochschule zu Berlin. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (6-11).

Abegg, R[ichard]. Ueber eine wahrscheinliche Ursache der photochemischen Induction bei Halogensilberemulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (9-12).

Andresen, M[omme]. Herstellung sogenannter Gelbscheiben. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (252–254). [C 3860].

Baumann, C. Zur Ehrenrettung eines Verkannten. [Eisenoxalatentwickler.] Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (166–170).

Baur, E. Die Bedeutung der Becquerelstrahlen in der Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (338–340, 355–356). [C 4240].

Beek, H. van. Etwas über farbenempfindliche Platten. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (26–30).

Ueber unregelmässige Färbungen des Negativs. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (40–42).

Eine neue Methode zur Rettung überkopierter Positive. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (176).

Bothamley, C. H. Adurol. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (187–189).

Buss, Otto. Lüppo-Cramer's "Contrablau" vom Standpunkte der Zenkerschen Theorie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (37–44). [C 3610].

Eder, J[oseph] M[aria]. Verwendung farbiger Lichtfilter zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten und für Zwecke des Dreifarbendruckes. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (209–220).

und Neuerungen in der Herstellung und Verwendung photographischer Präparate. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (559-563). [L 0400].

Engler, Max. Die Photographie als Liebhaberkunst. Genaue Anleitung zur praktischen Ausübung der gebräuchlichsten photographischen Verfahren. 3. verm. Aufl. Halle a. S. (H. Peter), 1901, (VIII + 302). 17 cm. Kart. 2,20 M. [C 3080 L 0400].

Englisch, Eugen. Periodische Veränderungen an Bromsilbergelatineplatten. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (1–5).

Englisch, W. Eugen. Das Schwärzungsgesetz für Bromsilbergelatine. Eine Monographie. Halle (W. Knapp), 1901, (45). 29 cm. 3 M.

Florence. Bromsilberdruck. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (2-5).

Gaedicke, Johannes. Das Abklingen des latenten Bildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (392–397).

Goldstein, E. Ueber Nachfarben und die sie erzeugenden Strahlungen. Berlin, Sitz.Ber. Ak. Wiss., 1901, (222–229). [C 4200].

Gusserow, Carl. Neuerung in der Chromatphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (239–241).

Hauberrisser, Georg. Ueber das Magnesiumblitzlicht. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (67–72).

——— Misserfolge bei Anwendung des Anmonpersulfats [in der Photographie] und ihre Ursachen. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (96–97).

Hofmann, Albert. Pigmentpapier zur Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (287–288).

Zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten. (Der Sensibiligraph.) Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (66–72).

(p-1881)

Hofmann, Albert. Farben und Farbensystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (155–157). [C 4450 Q 3730].

Hübl, Arthur von. Die Entwicklung der photographischen Bromsilber- Gelatineplatte bei zweifelhaft richtiger Exposition. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (108-114, 128-134, 143-147, 179-183).

Husnik, Jaroslav. Ueber die Farbensensibilisation in der Theorie und Praxis. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (56–57).

Jacoby, Richard. Fixiren von Platindrucken. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (48–49).

Katz, Otto. Die Haltbarkeit getonter Bromsilberbilder. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (34–36).

Krebs, G. Die Bestimmung der Verbrennungsdauer von Blitzlichtpulver mit Hilfe des freien Falles. (Mittheilungen aus dem Laboratorium der Photochem Fabrik "Helios," Dr. G. Krebs, Offenbach a. M.) Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (139–144).

Kuchinka, Eduard. Neuere Apparate zur Herstellung von Farbenphotographien nach dem Dreifarbenprocesse. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (257–273). [U 3850].

Kurz. Ueber Goldbäder für Celloïdinpapier. Von der Dr. Kurz'schen Fabrik photographischer Papiere. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (98–100).

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (633-658, mit 1 Taf.). [7300 C 3030].

Liesegang, R. E. Ueber die verschiedene Farbe des Silbers in den Photographien. Natur u. Offenb., Münster, **47**, 1901, (442–443). [0110].

Lüppo-Gramer. Eine Beobachtung bezüglich der spektralen Empfindlichkeit verschiedener Arten ungefärbten Bromsilbers. Physik. Zs., Leipzig, **2**. 1901, (718-719).

Untersuchungen über das Lippmann'sche Farbenverfahren. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (23–37). [C 3610].

Eine indirecte Wirkung des Sulfits auf die Gelatine. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (44–48).

BB 2

Lüppo-Cramer. Substitutionen in Entwickler-Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (63–64).

——— Studien über die Natur des latenten Lichtbildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (160–165).

Lumière, Gebrüder und Seyewetz. Das Abschwächen der Silberbilder. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (126–129).

Marktanner-Turneretscher, Gottlieb. Fortschritte auf dem Gebiete der Mikrophotographie und des Projectionswesens. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (305– 321). [C 3080 L 0400].

Miethe, A[dolf]. Das Heliochromoskop als Hilfsmittel im Dreifarbendrucke. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (461–464). [C 3850].

———— Das Grünfilter und die Rotdruckplatte. Atel. Phot., Halle, **8,** 1901, (48–49).

Ueber Dunkelkammerbeleuchtung, Atel. Phot., Halle. **8**, 1901, (171–173, 191–192).

Mischewski, C. Mitteilungen aus dem Photochemischen Laboratorium der Königl. Technischen Hochschule zu Berlin [über Entwickler der Firma E. Merck-Darmstadt]. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (75–77).

Namias, Rodolfo. Ueber die Anwendung des Ammoniumpersulfats. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (165–167).

Lösung als Abschwächer von Bromsilbergelatine- und Collodion-Negativen und zur Herstellung von directen Positiven und Contretypen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (167–170).

Herstellung einfarbiger und mehrfarbiger Bilder auf chemischem Wege. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (170-172).

Das Silberoxalat und seine Verwendung in direct sich schwärzenden Emulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (176–177).

Neuhauss, R[ichard]. Die Sensibilisirung der Gelatineplatten für Lippmann's Farbenverfahren. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (115–126).

Novak, Franz. Die chemischen Vorgünge bei der Quecksilberverstärkung. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (254-256).

Pfaundler, [Leopold]. Ueber Farben-photographie mittels Beugungsgitter. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (177–187). [C 3630].

Pringsheim, E[rnst], und Gradenwitz. O. Photographische Reconstruction von Palimpsesten. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (52–56).

Schaum, Karl. Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (536-538, 552-555).

Mikroskopische Untersuchungen über die Structur der Negative. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (280-285).

Schnauss, Hermann. Der Aceton-Entwickler. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (250-252).

Schumann, V. Ueber ein verbessertes Verfahren zur Herstellung ultraviolettempfindlicher Platten. Ann. Physik. Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (349-374).

Valenta, E. Ueber die Verwendung von Silberphosphat zur Herstellung eines Celloïdinpapieres ohne Chlorsilber. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (130–132).

Zucker, Alfred. Beitrag zur Entstehungserklärung des Randschleiers bei Gelatinetrockenplatten. ChemZtg. Cöthen, **25**, 1901, (45).

PHYSIOLOGICAL CHEMISTRY.

8000 GENERAL.

Barcroft, Joseph. Apparatus for the Analysis of the Gases in Small Quantities of Blood. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (1-10, with pl.).

Bayliss, W. M. The action of carbon dioxide on blood vessels. Cambridge. Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxii-xxxiii).

Bloxam, W. Popplewell. The ammonium sulphate method of separating the proteids of horse serum. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xxxiii–xxxv). [4010].

Cash, J. Theodore, and Dunstan, Wyndham R. The Pharmacology of Pseudaconitine and Japaconitine considered in relation to that of Aconitine. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (378–384) (Abstract).

The Pharmacology of Pyraconitine and Methylbenzaconine considered in relation to their Chemical Constitution. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (384-389) (Abstract). Cotton, S. Action de l'eau oxygénée sur le sang. Moyen facile de différencier le sang de l'homme de celui des animaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (255-257).

[Ornithin and Ornithurie acid r. diaminovalerie acid.]

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454-464). [1930-1310].

Gamgee, Arthur. On the Behaviour of Oxy-haemoglobin, Carbonic-oxide-haemoglobin, Methaemoglobin, and certain of their derivatives, in the Magnetic Field, with a Preliminary Note on the Electrolysis of the Haemoglobin Compounds. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (503-512).

Haldane, John [S.]. The Red Colour of Salted Meat. J. Hygiene, London, 1, 1901, (115–122).

The Colorimetric Determination of Haemoglobin. J. Physiol., ('ambridge, **26**, 1901, (497–504). [6300].

Huiskamp, W[illem]. [Die elementare Zusammensetzung des Nucleohistons und des Nucleoproteids aus den Zellen der Thymusdrüse.] (Holländisch.) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5). **2**, 1901, (151-173). [4010 Q 7832 1151 1240].

Jamison, R., and Hertz, A. F. On the Film or "Skin" of warmed Milk and of other Proteid Solutions. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (26–30). [4010].

Klaveren, Karel Hendrik Lodewyk van. Die chemische Zusammensetzung des neutralen Haematins V. Arnolds.] (Holländisch.) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 3, 1901, (91–122); auch etwas ausführlicher: Utrecht, (C. H. E. Brever), 1901, (36, mit Taf.). 23 cm. [Q 1156].

Levene, P. A. Note on the Analysis of Nucleic Acids Obtained from Different Sources. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (486–487). [1350].

Milroy, J. A. A preliminary communication on some products of the action of reducing agents on haematin. ('ambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xiv-xvi).

Orton, K. J. P., and Garrod, Archibald E. The Benzoylation of Alkapton Urine. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (89-94). [1330 6150].

Parsons, J. Herbert. Action of nicotine upon nerve-cells. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxviii-xxxix).

Paul, Theodor. Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische (Themie, [Vortrag.] Physik, Zs., Leipzig, **3**, 1901, (28–31). [7250 Q 9010 C 6250].

Pavy, F. W., and Siau, R. L. On the Nature of the Sugar present in normal Blood, Urine and Muscle. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (282–290).

Polstorff, Karl. Leitfaden der qualitativen Analyse und der gerichtlichchemischen Analyse. Leipzig (S. Hirzel), 1901, (144). 23 cm. 2 M. [6000 Q 1010 M 3120].

Reid, E. Waymouth. Gelatine Filters [for the filtration of physiological fluids]. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (161–173).

Schulz, Fr[iedrich] N. Practicum der physiologischen Chemie. Ein kurzes Repetitorium. Jena (Gustav Fischer), 1901, (IV + 112). 20 cm. [Q 1010].

Schunck, C. A. The Yellow Colouring Matters accompanying Chlorophyll and their Spectroscopic Relations. Part II. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (474–480, with 2 pl.).

Sebelien, John. On the changes taking place in Milk while boiling (Danish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (63-69). [Q 1830].

Smith, J. Lorrain, and Hoskins, A. Percy. An Experiment on the Effect of Inhalation of Ethylene. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (123–124).

Stewart, G. N. The Conditions that underlie the Peculiarities in the Behaviour of the Coloured Corpuscles to certain Substances. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (470–496).

Thudichum, J. Ludwig W. Die chemische Konstitution des Gehirns des Menschen und der Tiere. Nach eigenen Forschungen bearbeitet. Tübingen (Pietzeker), 1901, (XII + 339). 25 cm. 10 M. [Q 2000 4225 O 4320 N 5207].

Vincent, Swale, and Lewis, Thomas. Observations upon the Chemistry and Heat Rigor Curves of Vertebrate Muscle, Involuntary and Voluntary. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (445–464).

The proteids of unstriped muscle. ('ambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xix-xxi).

Wright, Hamilton. The Action of Ether and Chloroform on the Cerebral and Spinal Neurons of Dogs. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (362– 365).

8010 ENZYMES.

Asō, Keijirō. On the Oxidising Enzymes in Tea Leaves (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (113–120).

[Oxydase.] Tea. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (255–259).

Barth, Georg. Untersuchung einiger käuflicher Diastasepräparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (368–371). [6500 Q 1200 9160].

Bokorny, Th. Protoplasma und Enzym. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901. (257–270). [Q 1200 L 6200 M 2700 3100].

Bredig, G. Les actions diastasiques du platine colloïdal et d'autres métaux. Paris, C.-R., Acad. sci., **132**, 1901, (490-492). [0610].

Analogies entre les actions diastasiques du platine colloidal et celles des diastases organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (576–578). [0610].

Brunton, T. Lauder, and Rhodes, Herbert. On the Presence of a Glycolytic Enzyme in Muscle. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (323–326).

Butkewitsch, Wl. Ueber das Vorkommen eines proteolytischen Enzyms in gekeimten Samen und über seine Wirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (1–53). [4020 Q 1240 1134 M 3100 2300] L 5000].

Charabot, E., et Hébert, A. Recherches sur le mécanisme de l'éthérification chez les plantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (885–893). 8030].

[Lotase.]

Dunstan, Wyndham R., and Henry, I'[homas] A[nderson]. [Lotase, the hydrolytic enzyme of Lotus arabicus.]

London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378) (Abstract). [1350–1850–5010].

Maltase.

Emmerling, O[skar]. Synthetische Wirkung der Hefenmaltase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (600-605). 1800 R 1820 M 3100 L 5000].

Friedel, Jean. L'assimilation chlorophyllienne réalisée en dehors de l'organisme vivant. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1138-1140).

Gérard, E. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (153–155).

Green, J. Reynolds. Die Enzyme. Ins Deutsche übertragen von Wilhelm Windisch. Berlin, (P. Parey), 1901, (XII + 490). 22 cm. Geb. 16 M. [Q 1200 9160 R 1820 M 3100].

Hanriot, M. Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (146-149).

Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (212–215).

Hedin, S. G., und Rowland, S. Ueber ein proteolytisches Enzym in der Milz. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (341–349). [Q 1240 7812].

Untersuchungen über das Vorkommen von proteolytischen Enzymen im Thierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (531–540). [Q 1240].

Sence of proteolytic enzymes in the organs and tissues of the body. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xlviii xlix).

[Pepsin.]
Krüger, Friedrich. Zur Kenntnis der quantitativen Pepsinwirkung. Zs. Biol., München, 41, 1991, (378–392). [Q 7330 1200].

[Trypsin.]

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Hefetrypsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (419-424). [Q 1240 R 1900 1820 M 7700 3100].

Kutscher, Fr[iedrich]. Chemische Untersuchungen über die Selbstgährung der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (59–78). [4020 R 1820 1150 Q 1240 M 3100 7700].

Levene, P. A. The Chemical Nature of Enzymes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (505–508).

Lindet. Sur l'action saccharifiante des germes de blé et sur l'emploi de ces germes en distillerie. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (261–263).

Lippmann, E. v. Ueber die Enzyme. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin. **14**, 1901, (302–305). [Q 1200].

[Zymase.]

Loew, O[skar]. Eine Benerkung zu den Ansichten über die Natur der Zymase. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (436). [R 1820 M 3100 L 5000].

[Diastase.]

Morris, George Harris. The combined Action of Diastase and Yeast on Starchgranules. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1085–1089) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [8020].

Nencki, M., und Sieber, N. Beiträge zur Kenntniss des Magensaftes und der chemischen Zusammensetzung der Enzyme. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (291–319). [Q 1225 7330].

Contribution à l'étude du suc gastrique; sur la constitution chimique des enzymes (Polish). Gaz. lek., Warszawa, (Ser. 2), **21**, 1901, (422–428, 455–459, 482–486, 500–505).

Ostwald, W[ilhelm]. Ueber Katalyse. [Vortrag.] Zs. Elecktroch., Halle, 7, 1901, (995–1004). Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (529–535, 545–547). [7000 Q 1235].

Pottevin, H. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (704–706). [1330–1850].

[Oxydases.]

Sarthou, J. Contribution à l'étude de la nature des oxydases. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (464-465).

Suzuki, Umetarō. . . [Oxidising Enzymes in] the Mulberry . . . Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (267-288). [8030 M 4150 3120].

Suzuki, Umetarō. . . [Oxidising Enzymes in] the Mulberry . . . (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., **22**, 1901, (570–630). [8030].

Vernon, H. M. The Conditions of Action of Pancreatic Rennin and Diastase. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (174–199).

[Trypsin.]

of Trypsin on Fibrin. J. Physiol.,
Cambridge, **26**, 1901, (406–426).

Wróblewski, A[ugustyn]. Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure: sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252–254). [0570–8020].

Sur le suc pressé de la levure (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. B., **41,** 1901, (65–148). [8020].

—— Eine ergänzende Notiz über den Hefepressaft (Polish). III. Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (94-95). [8020].

8020 FERMENTATION.

Albert, R[obert]. Neuere Versuche mit zellenfreier Gährung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (94– 98). [M 3100 7700 R 1820].

Albert, W., und Albert, R. Chemische Vorgänge in der abgetöteten Hefezelle. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (737–742, mit 1 Taf.). [R 1820 M 3100 7700].

Behrens, J[ohannes]. Ueber die oxydierenden Bestandteile und die Fermentation des deutschen Tabaks. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 11, **7**, 1901, (1–12). [R 1820 2700 Q 1240 M 3100].

Bertrand, G., et Sazerac, R. Sur un différenciation des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1504–1507).

Sur un différenciation biochimique des deux principaux ferments du viuaigre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (731-734).

Bokorny, Th. Einige vergleichende Bemerkungen über die spontane und die durch Lab bewirkte Milchgerinnung. Milchsäureferment und Labferment ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (3-4). [M 3100 Q 1837]. Bredig, Gerg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer karalytischen Eigenschaften, kontaktehenische Studie. Leipzig (Engelmann), 1901, (99). 23 cm. 3 M. [7000 7050 0 1235].

Die Lähmung der Platin-Latalyse durch Gifte. (Antwort an Herrn W. Raudnitz.) Zs. physik, Chem., Leipzig, **38**, 1901, (122–124). [0610

Q 1235].

— und Ikeda, K. Ueber amorganische Fermente, H. Die Lahnung der Platinkatalyse durch Gifte, Zs. physik, Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1-68), [0610] Q 1235].

Epstein, Stanisław. Recherches sur le neireissement du suc de la betterave (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (285–287).

Grimbert, L. Production d'acétylméthyl-carbinol par le Bacillus tartricus, Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (706–709). [1510].

Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le "Bacillus tartricus." Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (413-418).

Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6). **13**, 1901, (460-464). [1510].

Harden, Arthur. The Chemical Action of Bacillus coli communis and Similar Organisms on Carbohydrates and Allied Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (610–628) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (57) [Abstract].

and Rowland, Sydney, Autofermentation and Liquefaction of Pressed Yeast. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1227–1235) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (189) [Abstract].

Hill, A. C. A method of isolating multose when mixed with glucose [by fermentation with Saccharomyces Marxianus]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45-46). [1820].

Taka-diastase and reversed ferment action. London, Proc. Chem.

Sec., 17, 1901, (184).

Inui, Tamaki. . . . Awamori, a Loochooan Beverage [Fermentation] (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (669-688). [M 3100 7700].

Jacquemin, Georges. Procédé de préparation de levures basses de brasserie fermentant à haute température. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1366-1367).

Kastle, J. H., and Loevenhart, A. S. On the Nature of Certain of the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (539–566).

and Shedd, O. M. Phenolphthalin as a Reagent for the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (526-535).

Kling, André. Oxydation du propylglycol par les ferments oxydants. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (905– 910).

Knecht, Wilhelm. Auswahl von Kohlehydraten durch verschiedene Hefen bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, **7**, 1901, (161–167, 215–228). [R 1820 M 3100 7700].

Krutwig, [J.]. Ueber den Einfluss der Zusammensetzung des Wassers beim Einweichen der Gerste. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (98-99). [M 3120].

Loew, Oscar. Nochmals über die Tabakfermentation. H. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (673–680). [R 2700—1820—M 3100—L 3100].

Manceau, E. Sur la seconde fermentation ou prise de mousse des vins de champagne. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1003-1006).

Morris, George Harris. The combined Action of Diastase and Yeast on Starch-granules. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1085-1089) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [8010].

Pakes, Walter Charles Cross, and Jollyman, Walter Henry. The Bacterial Oxidation of Formates by Nitrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (459-461) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (39-40) [Abstract].

The Collection and Examination of the Gases produced by Bacteria from certain Media [containing Nitrates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (322–329).

The Bacterial Decomposition of Formic Λcid into Carbon Dioxide and Hydrogen. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (386–391) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (29) [Abstract].

Preyer, Axel. Ueber Kakaofermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (157-173). [R 1820 2620 M 3100 5400 Q 1885].

Prior, E., und Schulze, H. Beiträge zur Physik der Gährung. (Referent: E. Prior.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (208–215). [R 1820 Q 1200 M 3100].

Raudnitz, R. W. Beiträge zur Kenntnis der oxydativen Fermente und Superoxydasen. Zs. Biol., München, 42, 1901, (91–106). [Q 1235—5130—1837].

Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [0610 7050 Q 1235].

Schöne, A., und Tollens, B[ernhard]. Ueber die Gärung der Pentosen. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (29-40). [1840 R 1820 M 3100 7700 Q 1430].

Schulte im Hofe, A. Die Kultur und Fabrikation von Thee in Britisch-Indien und Ceylon mit Rücksicht auf den wirtschaftlichen Wert der Theekultur für die deutschen Kolonien Tropenpflanzer, Berlin, Beihefte, 2, 1901, (31–117). [6500 M 5400 4000 3100 Q 1885].

Zur Kakao-Fermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (225–227). [R 1820 | 2620 | M 3100 | 5400 | Q 1885].

Stern, Arthur L. The Nutrition of Yeast. Part III. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (943–953) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (126–127); Abstract]. [8030].

Wehmer, C. Ueber den Einfluss der Buttersäure auf Hefe, Gärung und Bakterien. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (42, 59-60). [1310 M 3100 7700 R 1820].

Wróblewski, A[ugustyn]. Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure : sur les acides phosphoriques complexes ; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252–254). [0570–8010].

äber den Hefepressaft (Polish). III. Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (94-95). [8010].

8030 VEGETABLE METABOLISM.

André, G. Sur la migration des matières azotées et des matières ternaires dans les plantes annuelles. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1058-1060).

Les débuts de la germination et sur l'évolution du soufre et du phosphore pendant cette période. Paris, ('.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1577–1579).

Atterberg, Albert. On variations in the quantities of mineral nutrients in Oats (Swedish). Stockholm, Landtbr. Ak. Handl., 40, 1901, (14-80). [M 3120].

Balland. Sur le Voandzou. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1061–1062). [6500].

Battandier, J. A. Production abondante de manne par les oliviers. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (177-179).

Benecke, W[ilhelm]. Ueber die Diels'sche Lehre von der Entchlorung der Halophyten. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 36, 1901, (179–196). [M 3200 3120–3040].

Bieler, Kurt, und Asō, Keijirō. Ueber die Aufnahme von Stickstoff und Phosphorsäure durch verschiedene Kulturpflanzen (3 Cerealien und 2 Cruciferen) in drei Vegetationsperioden. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (241–254). [M 3060].

Boorsma, W. G. [Chemische Zusammensetzung von Kanariensamen.] (Holländisch.) Batavia, Geneesk. Tydschr. Ned. Ind., 41, 1901, (510–530). [Q 1875].

Charabot, Eugène. Sur le rôle de la fouction chlorophyllienne dans l'évolution des composés terpéniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (259–265).

et Hébert, A. Recherches sur le mécanisme de l'éthérification chez les plantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (885–893). [8010].

Coupin, Henri. Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à des doses très faibles de substances toxiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (645–647).

Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à l'action utile des sels de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1582–1584).

Dehérain, P. P., et Demoussy. Sur la germination dans l'eau distillée. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (523-527).

Devaux, H. De l'absorption des poisons métalliques très dilués par les cellules végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (717–719).

Fruwirth, C[arl], und Zielstorff, W. Die herbstliche Rückwanderung von Stoffen bei der Hopfenpflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (9-18). [M 3060].

Gérardin, Auguste. Epuration de l'air par le sol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (157–159).

Harlay, V. De l'hydrate de carbone de réserve dans les tubercules de l'avoine à chapelets. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (353–361). [1800].

Iwanoff, Leonid. Das Auftreten und Schwinden von Phosphorverbindungen in der Pflanze. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, **36**, 1901, (355–379). [0570 M 3120].

Iwanoff, M. Versuche über die Frage, ob in den Pflanzen bei Lichtabschluss Eiweissstoffe sich bilden. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (78–94). [M 3060 3120].

Mayer, Adolf. Ueber die Bedingungen des Entstehens der Eiweissstoffe in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (453–461). [4020 M 3120].

Meulenhoff, J[urriaan] S[tephanus]. [Ueber-die mittelst Salzsäure aus den Ergotinin erhaltenen Spaltungsprodukte.] (Holländisch.) Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (1-11). [3010 Q 9130 M 3120].

Rundqvist, Carl. Zur histochemischen Kenntnis des Helleborus niger. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (412). [1850 M 3120 2000 5400 Q 9135].

Schulze, E. Ueber die Rückbildung der Eiweissstoffe aus deren Zerfallsprodukten in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (33–44). [M 3060 3120]. Stern, Arthur L. The Nutrition of Yeast. Part III. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (943–953) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (126–127) [Abstract]. [8020].

Suzuki, Umetarō. . . . [Metabolism of] the Mulberry . . . (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., **22**, 1901, (570–630). [8010].

the Mulberry . . . [Metabolism of] the Mulberry . . . Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (267–288). [8010 M 4150 3120].

Tsvett, M. Sur la pluralité des chlorophyllines et sur les métachlorophyllines. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (149– 150).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Art der Bindung des Jodes im tierischen und pflanzlichen Organismus. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (275–276). [0390 L 1900 Q 7933 M 3120].

Vignon, Léo, et Couturier, F. Sur certaines causes de variation de la richesse en gluten des blés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (791–794).

Wassilieff, N. J. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandteile der Samen und der Keimpflanzen von Lupinus albus. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (45–77). [M 3120 2300 5400].

8040 ANIMAL METABOLISM.

Asher, Leon, und Jackson, Holmes, C. Ueber die Bildung der Milchsäure im Blute nebst einer neuen Methode zur Untersuchung des intermediären Stoffwechsels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (393–436). [Q 1510 5025 7900].

Barthe, L., et Péry, R. Sur l'élimination et la recherche toxicologique de l'acide cacodylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (209-214). [0140].

 Biedermann,
 W[ilhelm].
 Untersuchungen über Bau und Entstehung der Molluskenschalen.
 Jenaische Zs. Natw., 36, 1901, (1-164, mit 6 Taf.).

 [N 2207 2215 2211 Q 7961 8670]

Bordier, et Gilet. Sur l'électrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1239–1240). [7250].

Bourcet, P. Origines de l'iode de l'organisme. Cycle biologique de ce métalloïde. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1364-1366). [0390].

Bouvrie, Marie des. Das Vorkommen von . . [Glycose] im Harne von Gravidae und [von Lactose im Harne von] Puerperae. (Holländisch.) Amsterdam, (Scheltema und Holkema), 1901, (117). 24 cm. [Q 8321].

Brand, Johannes. [Physikalischchemische Eigenschaften der menschlichen Galle.] (Holländisch.) Amsterdam, (Cladder und Tak), 1901, (93). 24 cm. [7000 Q 7633 7630].

Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (584, 585) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Atd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (649-651) (Dutch). [Q 7633 7630].

Branly, Edouard. Electrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1361–1364). [7250].

Gruber, Max. Einige Bemerkungen über den Eiweiss-Stoffwechsel. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (407–427). [Q 7920].

Hugounenq, L. Recherches sur la composition minérale de l'organisme du fotus humain et de l'enfant nouveau-né. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (370-394). [6500].

Poxydation de l'albumine a l'aide du persulfate d'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1240-1241). [4010].

Koch, B. Untersuchungen über den Einfluss der Menge des aufgenommenen Wassers auf die Milchsekretion des Rindes. J. Landw., Berlin, **49**, 1901, (61-88). [Q 0875 1830 N 6011].

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Antipepton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (504–506). [4010 Q 1145].

Lang, S. Ueber die Stickstoffausscheidung nach Leberexstirpation. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (320–340). [Q 7922 7641].

Lehmann, K[arl] B[ernhard], und Voit, Erwin. Die Fettbildung aus Kohlehydraten. Abhandl. 1. Zs. Biol., München, 42, 1901, (619–671). [Q 7931 7940 7912].

Maillard, L. Sur l'origine indoxylique de certaines matières colorantes rouges des urines (indirubines). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (990-992). Mayer, Paul. Ueber das Verhalten der d-Gluconsäure im Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (492–494). [1310 Q 1440].

Milroy, T. H. Acid Poisoning in Birds. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xii-xiv).

Moore, Benjamin, and Parker, William. On the Functions of the Bile as a Solvent. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (64-76).

Nicloux, Maurice. Sur la présence de l'oxyde de carbone dans le sang du nouveau-né. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1501-1504). [6150].

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. [Le tissu conjonetif chez l'huitre.] Petrus Camper, Bydragen Anatomie, Haarlem, 1, 1901, (228–236), (Français); Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 3, 1901, (227–239), (Hollandais). [Q 0525].

Reid, E. Waymouth. Intestinal Absorption of Maltose. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (427–435).

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (592-597). [1610 1930 Q 1610 1145 1156].

Salkowski, E[rnst]. Ueber das Verhalten der Pentosen, insbesondere der J-Arabinose im Thierkörper. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg 32, 1901, (393–412). [1840 Q 1430 7722 7930].

Sawjalow, W. W. Zur Theorie der Eiweissverdauung. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (171–225). [Q 7330].

Schulz, F[riedrich] N., und Mainzer, J. Ueber den Verlauf der Phosphorsäureausscheidung beim Hunger. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (268–277). [Q 7913 7962].

Schulz, Hugo. Ueber den Kieselsäuregehalt menschlicher und thierischer Gewebe. Arch. ges. Physiol., Bonn, **84**, 1901, (67–100). [Q 1070].

Tunnicliffe, F. W., and Rosenheim, Otto. On the Influence of Boric Acid and Borax upon the General Metabolism of Children. J. Hygiene, London, 1, 1901, (168–201). Tunnicliffe, F. W., and Rosenheim, Otto. On the Influence of Formic Aldehyde upon the Metabolism of Children. J. Hygiene, London, 1, 1901, (321–366).

Weinland, Ernst. Ueber Kohlehydratzersetzung ohne Sauerstoffaufnahme bei Ascaris, einen tierischen Gärungsprocess. Zs. Biol., München, 42, 1901, (55–90). [Q-7932-7950-1426-N-0219-1431-R-1820].

8050 PATHOLOGIC CHANGES IMMUNITY.

Becquerel, Henri, et Curie, P. Action physiologique des rayons du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1289-1291). [0620].

Halliburton, W. D., and Mott, F. W. Chemistry of nerve-degeneration. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xxv-xxvi).

Lépine, R., et Boulud. Maltosurie chez certains diabétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (610–612). [1820].

Mott, F. W., and Halliburton, W. D. The Chemistry of Nerve-degeneration. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (137–466, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (149–151) [Abstract].

Osborne, W. A. Rigor mortis and the formation of *d*-lactic acid. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xlix-l). [6300 1310].

Ritchie, James. Artificial Modifications of Toxines with special Reference to Immunity. J. Hygiene, London, 1, 1901, (125-144).

ERRATA.

p. 5, l. 12 from top. For thienols read thiols.

p. 224, l. 13 from top. For Dimethylmethylal read Dimenthylmethylal.

p. 273. Insert Acus C_nH_{2n=4}O₄S

Acid $C_{10}H_{16}O_4S$

Camphor sulphonic acid v. Camphoric acid.

LIST OF JOURNALS WITH ABBREVIATED TITLES.

Akad. afhandl., Upsala	Akademisk afhandling [= Dissertatio academica, "Inaugural-Dissertation"] at the University of Upsala.	62 Swe.
Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.	Proceedings of the Sections of Sciences, Koninklijke Akademie van Weten- schappen, Amsterdam, 8vo.	3 Hol.
Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1e Sect.	Verhandelingen der Koninklijke Akademie van Wetenschappen, I ^e Sectie (Wis- en Natuurkundige Wetenschappen), Amsterdam, 80.	5 Hol.
Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 2e Sect.	Verhandelingen der Koninklijke Akademie van Wetenschappen, 2° Sectie (Natuurhistorische Geologische en Medische Wetenschappen), Amsterdam, 80.	6 Hol.
Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.	Verslagen der Vergaderingen van de Wis- en Natuurkundige Afdeeling der Koninklijke Akademie van Weten- schappen, Amsterdam, 80.	7 Hol.
Ann. chim. phys., Paris	Annales de chimie et de physique. Réd. MM. Berthelot, Friedel, Mascart, Moissan. Paris. [mensuel.]	44 Fr.
Ann. Physik, Leipzig	Annalen der Physik, hrsg. v. Drude. Leipzig. [monatl.]	44 Ger.
Arch. Anat. Physiol., Leipzig	Archiv für Anatomie und Physiologie, lırsg. v. His und Engelmann. Leipzig. 1. Anatomische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Anatomie und Entwick- lungsgeschichte, hrsg. v. His. 2. Physiologische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Physiologie, lırsg. v. Engelmann. [jede Abth. 2 monatl.]	52 Ger.
Arch. exper. Path., Leipzig	Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie, red. v. Naunyn u. Schmiedeberg. Leipzig. [9–12 H. jährl.]	61 Ger.
Arch. ges. Physiol., Bonn	Archiv für die gesammte Physiologie des Meuschen und der Thiere, hrsg. v. Pflüger. Bonn. [48 H. jährl.]	63 Ger.
Arch. Pharm., Berlin	Archiv der Pharmacie, hrsg. vom deutschen Apotheker-Verein. Berlin. [monatl.]	81 Ger.
Atel. Phot., Halle	Das Atelier des Photographen, red. v. Miethe. Halle. [monath.] Nebst Beibl.: Photographische Chronik. [wöch.]	95 Ger.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J.	American Chemical Journal. (Johns Hopkins University), Baltimore, Md.	31 U.S.
Bergen, Naturen	37 7	6 Nor.
Berlin, Ber. D. bot. Ges	. Berichte der deutschen botanischen Gesellschaft. Berlin. [monatl.]	164 Ger.
Berlin, Ber. D. chem. Ges.	Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. Berlin. [20 H. jährl.]	165 Ger.
Berlin, Ber. D. pharm. Ges.	Berichte der deutschen pharmaceutischen Gesellschaft. Berlin. [10 H. jährl.]	166 Ger.
Berlin, Mitt. techn. Ver- suchsanst.	Mittheilungen aus den kgl. technischen Versuchsanstalten zu Berlin, red. v. Martens. Berlin, [6-8 H. jährl.] Nebst Ergänzungsheften.	177 Ger.
Berlin, SitzBer, Ak, Wiss,	Sitzungsberichte der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften. Ber- lin. [wöch.]	182 Ger.
Berlin, Zs., Ver. D. Ing	Zeitschrift des Vereins deutscher Ingenieure. Berlin. [wöch.]	202 Ger.
Bibl. bot., Stuttgart	Bibliotheca botanica. Originalabhand- lungen, hrsg. v. Luerssen u. Frank. Stuttgart. [‡ jährl.]	215 Ger.
Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci.	Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences, Boston, Mass.	48 U.S.
Bull. Agric. Soc., Tōkyō	Bulletin of the Agricultural Society of Japan. Tōkyō.	2 Jap.
Cambridge, Proc. Physiol. Soc.	Proceedings of the Physiological Society, ('ambridge.	441 U.K.
Centralbl. Bakt., Jena	Centralblatt für Bakteriologie, Parasitenkunde und Infektionskrankheiten, hrsg. v. Chlworm. Jena. 1. Abth.: Medicinisch-hygienische Bakteriologie. [2 Bde zu je 26 Nrn jährl.] 2. Abth.: Allgemeine, landwitechnol. etc. Bakteriologie. [1 Bd zu 26 Nrn jährl.]	274 Ger.
Centralztg Opt., Berlin	Centralzeitung für Optik und Mechanik. Berlin. [½ monatl.]	294 Ger.
Chem. News, London	Chemical News and Journal of Science, London.	58 U.K.
Chem. pols., Warszawa	Chemik Polski, czasopismo poświęcone wszystkim gałęziom chemii teorety- cznej i stosowanej, red. Br. Znato- wicz, Warszawa, 8° [weekly.]	2 Pol.
ChemZtg, Cöthen	Chemikerzeitung. Centralorgan für Chemiker etc. Cöthen. [½ wöch.] Nebst Supplement: Chemisches Repertorium.	301 Ger.
Czasop., techn., Lwów	Czasopismo techniczne, organ Towa- rzystwa politechnicznego, red. T. Fiedler, Lwów. 4° [fortnightly.]	4 Pol.
Czasop. Tow. Apt., Lwów	Czasopismo Towarzystwa Aptekarskiego, red. B. Koskowski, Lwów, 8° fortnightly.]	5 Pol.

D. Zuckerind., Berlin	Die deutsche Zuckerindustrie, red. v. Hager. Berlin. [wöch.]	392 Ger.
Eclair. électr., Paris	Eclairage (l') électrique, revue de l'électricité. Paris. [hebdomadaire.]	321 Fr.
Elektroch. Zs., Berlin	Elektrochemische Zeitschrift, red. v. Neuburger. Berlin. [monatl.]	427 Ger.
Electrochimie, Paris	Electrochimie (l'), revue des sciences et de l'industrie. Dir. A. Minet. Paris. [mensuel.]	326 Fr.
Elektrot, Zs., Berlin	Elektrotechnische Zeitschrift (Centralblatt für Elektrotechnik), red. v. Kapp u. West. Berlin, München. [wöch.]	434 Ger.
Gartenflora, Berlin	Gartenflora, hrsg. v. Wittmack. Berlin. [4] monatl.]	495 Ger.
Gaz. cukr., Warszawa	Gazeta cukrownicza, tygodnik poświę- cony sprawom przemysłu cukrowni- czego, red. S. Broniewski, Warszawa, 8° [węekly.]	6 Pol.
Gaz. lek., Warszawa	Gazeta lekarska, red. W. Gajkiewicz. Warszawa, 8° [weekly.]	7 Pol.
Geogn. Jahreshefte, Mün- chen	Geognostische Jahreshefte, hrsg. v. d. geognostischen Abtheilung des kgl. bayerischen Oberbergamts in Mün- chen. München. [jährl.]	507 Ger.
Glückauf, Essen	Glückauf. Berg- und hüttenmännische Wochenschrift, red. v. Engel etc. Essen. [wöch.]	526 Ger.
Göttingen, Nachr. Ges. Wiss.	Nachrichten von der kgl. Gesellschaft der Wissenschaften zu Göttingen. Göttingen. [jährl. in zwangl. H.]	531 Ger.
Haarlem, Arch.Mus.Teyler	Archives du Musée Teyler, Haarlem, 80.	21 Hol.
Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl.	Archives Néerlandaises des Sciences exactes et naturelles publiées par la Société Hollandaise des Sciences, Haarlem, 80.	22 Hol.
Halle, Abh. natf. Ges	Abhandlungen der naturforschenden Gesellschaft zu Halle. Halle. [zwan- glos.]	542 Ger.
Hamburg, Verh. natw. Ver.	Verhandlungen des naturwissenschaft- lichen Vereins in Hamburg-Altona. Hamburg. [jährl.]	559 Ger.
Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg	Hoppe-Seylers Zeitschrift für physiologische Chemie, hrsg. v. Kossel. Strassburg. [monatl.]	587 Ger.
Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev.	Physical Review. (Cornell University), 1thaca, N.Y.	172 U.S.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.	Journal of the American Chemical Society, Easton, Pa.	174 U.S.
J. Hygiene, London	The Journal of Hygiene. (Dr. J. S. Haldane.) London.	171 U.K.
J. Landw., Berlin	Journal für Landwirthschaft, red. v. Tollens. Berlin. [‡ jährl.]	594 Ger.

J. pharm. chim., Paris	Journal de pharmacie et de chimie. Réd. Riche. Paris. [bi-mensuel.]	409 Fr.
J. phys., Paris	Journal de physique théorique et ap- pliquée, publié par Bouty, ('ornu, Lippmann, Mascart, Potier. Paris. [mensuel.]	411 Fr.
J. Physiol., Cambridge	The Journal of Physiology, London and Cambridge, 8vo.	177 U.K.
J. prakt. Chem., Leipzig	Journal für praktische Chemie, hrsg. v. v. Meyer. Leipzig. ½ monatl.]	598 Ger.
Jahrb. Bergw., Freiberg	Jahrbuch für das Berg- und Hütten- wesen im Königreich Sachsen, hrsg. v. Menzel. Freiberg. [jährl.]	604 Ger.
Jahrb. wiss. Bot., Leipzig	Jahrbücher für wissenschaftliche Botanik, hrsg. v. Pfeffer u. Stras- burger. Leipzig. [4-8 H. jährl.]	620 Ger.
Jenaische Zs. Natw	Jenaische Zeitschrift für Naturwissen- schaft, hrsg. v. d. medicinisch-natur- wissenschaftlichen Gesellschaft zu Jena. Jena. [4 H. jährl.]	650 Ger.
Kraków, Bull. Intern. Acad.	Bulletin International de l'Académie des Sciences de Cracovie, classe des Sciences mathématiques et naturelles; red. J. Rostafiński, Cracovie, 8° [monthly.]	11 Pol.
Kraków, Rozpr. Akad. A	Rozprawy Wydziału Matematyczno- Przyrodniczego Akademii Umiejęt- ności, Dział A, nauki matematyczno- fizyczne, Kraków, 8° [monthly.]	14 Pol.
Kraków, Rozpr. Akad. B	Rozprawy Wydziału Matematyczno- Przyrodniczego Akademii Umiejęt- ności, Dział B, nauki biologiczne, Kraków, 8° [monthly.]	15 Pol.
Kristiania, Tekn. Ug	Teknisk Ugeblad, Kristiania	18 Nor.
Landw. Jahrb., Berlin	Landwirthschaftliche Jahrbücher, hrsg. v. Thiel. Berlin. [2 monatl.] Nebst Ergänzungs-Bänden.	723 Ger.
Landw. Versuchstat., Berlin	Die landwirthschaftlichen Versuchs- Stationen. Organ für naturwissen- schaftliche Forschungen auf dem Gebiete der Landwirthschaft, hrsg. v. Nobbe. Berlin. [2 monatl.]	725 Ger.
Leiden, Comm. Physic. Lab.	Communications from the Physical Laboratorium at the University of Leiden, by H. Kamerlingh Onnes, Leiden, 80.	32 Hol.
Liebigs Ann. Chem., Leip- zig	J. v. Liebigs Annalen der Chemie, hrsg. v. Erlenmeyer etc. Leipzig. [1/2] monatl.]	757 Ger.
London, Anal	Analyst (Society of Public Analysts), London.	214 U.K
London, J. Chem. Soc	Journal of the Chemical Society, London,	225 U.K.

London, J. Soc. Chem. 'Indust.	Journal of the Society of Chemical Industry, London.	245 U.K.
London, Phil. Trans. R. Soc.	Philosophical Transactions of the London Royal Society.	254 U.K.
London, Proc. Chem. Soc	Proceedings of the Chemical Society, London.	256 U.K.
London, Proc. R. Soc	Proceedings of the London Royal Society.	267 U.K.
Magy. Chem. F., Budapest	Magyar Chemiai Folyóirat, Budapest. [Ungarische chemische Zeitschrift, Budapest].	7 Hun.
Math. Termt. Ert., Buda- pest	Mathematikai és Természettudományi Értesitö, Budapest. [Mathematischer und naturwissenschaftlicher An- zeiger, Budapest].	11 Hun.
Mülhausen, Bull. Soc. ind.	Bulletin de la Société industrielle de Mulhouse. Mulhausen. [monatl.]	831 Ger.
N. Jahrb. Min., Stuttgart	Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer. Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage-Bänden.	854 Ger.
Naney, Bul. soc. sci	Bulletin des séances de la société des sciences de Nancy et de la réunion biologique de Nancy (Meurthe-et- Moselle). [mensuel.]	530 Fr.
Ned. Tijdschr. Pharm. Chem. Tox.	Nederlandsch Tijdschrift voor Pharmacie, Chemie en Toxicologie, Orgaan van de Nederlandsche Maatschappij ter bevordering der Pharmacie, 's Gravenhage, 80.	41 Hol.
Natur u. Offenb., Münster	Natur und Offenbarung. Organ zur Vermittelung zwischen Naturforsch- ung und Glauben für Gebildete aller Stände. Münster. [monatl.]	866 Ger.
Nature, Paris	Nature (la), revue illustrée des sciences et de leurs applications aux arts et à l'industrie. Réd. H. de Parville. Paris. [hebdomadaire.]	542 Fr.
Natw. Rdsch., Braunschweig	Naturwissenschaftliche Rundschau, hrsg. v. Sklarek. Braunschweig. [wöch.]	867 Ger.
Paris, Bul. soc. chim	Bulletin de la société chimique de Paris, comprenant le procès-verbal des séances, les mémoires présentés à la société, l'analyse des travaux de chimie pure et appliquée, publiés en France et à l'étranger. Dir. Masson, Paris. [bi-mensuel.]	588 Fr.
Paris, CR. Acad. sci	Comptes-rendus hebdomadaires des séances de l'académie des sciences. Paris. [hebdomadaire.].	612 Fr.
Pharm. Arch., Milwaukee, Wis.	Pharmaceutical Archives, Milwaukee, Wisconsin.	512 U.S.
(D-1881)		СС

Pharm. J., London	Pharmaceutical Journal, London	371 U.K.
Pharm. Ztg, Berlin	Pharmaceutische Zeitung, red. v. Böttger. Berlin. [½ wöch.]	910 Ger.
Phil. Mag., London	London, Edinburgh, and Dublin Philosophical Magazine, and Journal of Science.	372 U.K.
Physik. Zs., Leipzig	Physikalische Zeitschrift, hrsg. v. Riecke u. Simon. Leipzig. [wöch.]	920 Ger.
Rec. Trav. chim., Leiden	Recueil des Travaux chimiques des Pays-Bas et de la Belgique, Leiden, 80.	47 Hol.
Skand, Arch. Physiol., Leipzig	Skandinavisches Archiv für Physiologie, hrsg. v. Tigerstedt. Leipzig. [monatl.]	1005 Ger.
Stockholm, LandtbrAk. Handl.	Kongl. Landtbruks-Akademiens Handlingar och Tidskrift. Stockholm. In-8:o.	26 Swe.
Stockholm, VetAk. Ofvers.	Bihang till Kongl. Svenska Vetenskaps- Akademiens Handlingar. Stockholm. In-8:0. [Published in four separate series, viz.] Afd. I. Matematik, astronomi, mekanik, fysik, meteorologi och beslägtade ännen. Afd. II. Kemi, mineralogi, geognosi, fysisk geografi och beslägtade ämmen. Afd. III. Botanik, omfattande både lefvande och fossila former. Afd. IV. Zoologi, omfattande både lefvande och fossila former. Öfversigt af Kongl. Vetenskaps-Akademiens förhandlingar. Stockholm. In-8:0.	39 Swe.
Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk.	Jahreshefte des Vereins für vaterländ- ische Naturkunde in Württemberg. Stuttgart. [jährl.]	1021 Ger.
Sv. Kem. Tidskr., Stock- holm	Svensk Kemisk Tidskrift. Organ för Kemistsamfundet i Stockholm, Ke- miska sektionerna i Upsala och Lund samt Kemistföreningen vid Stock- holms högskola. Utgifven af Å. G. Ekstrand. Stockholm. In-8:o.	46 Swe.
Tōkyō, Kwag, Kw. Sh	Tökyö Kwagaku Kwai Shi (Journal of the Tökyö Chemical Society). Japanese language.	33 Jap.
Tökyō, Nih. Yak. Kw. Z	Nihon Yakugaku Kwai Zasshi (Journal of the Pharmaceutical Society of Japan). Japanese language. Tökyö, Japan.	36 Jap.
Toronto, Proc. Canad. Inst.	Proceedings of the Canadian Institute, Toronto.	33 Can.

Tropenpflanzer, Berlin	Der Tropenpflanzer. Zeitschrift für tropische Landwirthschaft, hrsg. v. Warburg u. Wohltmann. Berlin. [monatl.] Nebst Beiheften.	1058 Ger.
Utrecht, Onderz. Physiol. Lab.	Onderzoekingen gedaan in het physio- logisch Laboratorium der Utrechtsche Hoogeschool. Utrecht, 80.	54 Hol.
Verh. Ges. D. Natf., Leip-	Verhandlungen der Gesellschaft deut- scher Naturforscher und Aerzte. Leipzig. [jährl.]	1083 Ger.
Wiad. farm., Warszawa		53 Pol.
Wszech ś wiat, Warszawa	Wszechświat, tygodnik poświęcony nau- kom przyrodniczym, red. Br. Znato- wicz, Warszawa, 4° [weekly.]	57 Pol.
Zs. anal. Chem., Wies- baden	Zeitschrift für analytische Chemie, hrsg. v. Fresenius etc. Wiesbaden. [2 monatl.]	1155 Ger.
Zs. angew. Chem., Berlin	Zeitschrift für angewandte Chemie, hrsg. v. Fischer u. Wenghöffer. Berlin. [wöch.]	1156 Ger.
Zs. Biol., München	Zeitschrift für Biologie, hrsg. v. Kühne u. Voit. München. [‡ jährl.]	1168 Ger.
Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin	Zeitschrift für Calciumcarbid-Fabrika- tion und Acetylen-Beleuchtung, red. v. Ludwig. Schöneberg-Berlin. [wöch.]	1172 Ger.
Zs. Elektroch., Halle .	Zeitschrift für Elektrochemie, hrsg. v. Nernst u. Borchers. Halle. [wöch.]	1177 Ger.
Zs. Fischerei, Berlin	Zeitschrift für Fischerei und deren Hilfswissenschaften, hrsg. im Auftrage des Deutschen Fischerei-Vereins von P. Schiemenz und F. Fischer, Berlin.	1280 Ger.
Zs. Instrumentenk., Berlin	Zeitschrift für Instrumentenkunde, red. v. Lindeck. Berlin. [monatl.] Nebst Beiblatt: Deutsche Mechaniker-Zeit- ung. Vereinsblatt der deutschen Gesellschaft für Mechanik und Optik.	1197 Ger.
Zs. KälteInd., München	Zeitschrift für die gesammte Kälte- Industrie, hrsg. v. Lorenz. München. [monatl.]	1198 Ger.
Zs. Krystallogr., Leipzig	Zeitschrift für Krystallographie und Mineralogie, hrsg. v. Groth. Leipzig. [12–18 H. jährl.]	1203 Ger.
Zs. physik. Chem., Leipzig	Zeitschrift für physikalische Chemie, hrsg. v. Ostwald u. van't Hoff. Leipzig. [½ monatl.]	1225 Ger.
Zs. physik. Unterr., Berlin	Zeitschrift für den physikalischen und chemischen Unterricht, hrsg. v. Poske. Berlin. [2 monatl.]	1226 Ger.
Zs. prakt. Geol., Berlin	Zeitschrift für praktische Geologie, hrsg. v. Krahmann. Berlin, [monatl.]	1228 Ger.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin	Zeitschrift für Untersuchung der Nahrungs- und Genussmittel, hrsg. v. v. Buchka etc. Berlin. [monatl.]	1237 Ger.
(p-1881)	•	cc 2

INDEX TO ORGANIC SUBSTANCES.

[In the following index a large number of the organic substances referred to in this volume are given, together with the registration numbers indicating the place in the Subject Catalogue where they may be found. These registration numbers are marked on the outside upper corners of each page. Chloro, bromo, iodo, and nitro compounds are indexed under the parent substances.]

Acetamide			1310	Allyl bromide	1120
Acetanilide			1630	Allylphenol	1230
Acetic acid			1310	Allyl sulphide	1220
Acetic aldehyde			1410	Aloes	6500
Acetic ether			1310	Amidoazobenzene	1720
Aceteacetic acid			1310	Aminoacetic acid	1310
Aceto-aminophenol			1530	Amino-alcohols	1610
Acetobromhydrose			1810	Aminobenzaldoxime	1430
Acetone		1510,	6300	Aminobenzoic acid	1330
Acetone dicarboxylic :	acid		1310	Aminobenzoic aldehyde	1430
Acetone tricarboxy.ic			1310	Aminobutyric acid	1310
Acetonitrile			1310	Aminocamphene	1640
Acetonitrodextrose			1810	Aminocyanacrylic acid	1320
Acetonitrogalactose			1810	Aminocyanopropylene dicarb-	
Acetonyl-acetone			1510	oxylic acid	1320
Acetonylpropylideneb	istetror			Aminocycloheptene	1640
acid			1910	Aminocyclopentene carboxylic	
Acetophenone			1530	acid	1340
Acetylamidrazone			1630	Aminocytisine	1640
Acetyldimethylcyclohe	exanon	e	1540	Aminodimethylaniline phthaleïn	1910
Acetylene		1120,	6400	Aminodimethylbenzimidazolone	
Acetylfurfurane			1910	carboxylic acid	1930
Acetylhexoic acid			1310	Aminodiphenyl sulphone	1330
Acetylimidodithiocarl	onic e	sters	1310	Aminoethyl alcohol	1610
Acetylisobutyric acid			1310	Aminomethylhydrindene	1640
Acetylisobutyronitrile			1310	Aminoflavinduline chloride	1930
Acetylmethylcarbinol			1510	Aminoformic aldehyde	1410
Acetylmethylcyclohex	anone		1540	Aminohexanepentol	1610
Acetylmethylmalonon	itrile		1310	Aminohexenoic acid	1320
Acetylpropionic acid			1310	Aminohexoic acid	1310
Acetylpropionitrile			1310	Aminoinfracampholene	1640
Acrose			1810	Aminomethylpurine	1930
Aerylie acid			1320	Aminomethylpyrimidine	1930
Adipic acid Adipocere			1310	Aminomethylumbelliferone	1910
Adipocere			6500	Aminopentenoic acid	1320
Æsculetin carboxylic	acid		1330	Aminophenol	1230
Agoniadin			1850	Aminophenol dyes	5020
Airol			6500	Aminophenylacetic acid	1330
Alanine			1310	Aminophenylpurine	1920
Aldoximo-azo-aldoxii	noanili	de	1740	Aminophenylthiodiazole	1940
Alectoric acid			1350	Aminophenyl tolyl sulphone	1330
Alkaloids		3000,	6300	Aminopropionic acid	1310
Allantoïn			1930	Aminopurine	1930
Allophanic acid			1310	Aminoquinone diphenyldiimide	1530
Allyl alcohol			1220	Aminorosindone	1930

Aminosuccinic acid		1310	Benzene-azo-cresol	1720
Aminotetrahydrobenzoic acid		1340	Benzene-azo-hydroxy-toluide	1740
Aminotrimethylbenzimidazole	e	1930	Benzene-azo-hydroxy-xylidide	1740
Amino-xylenol		1230	Benzene-azo-leucauramine	1720
Aminoxylenol sulphonic acid		1330	Benzene-azo-naphthylleucauramine	1720
Amyl alcohol	1210,	6500	Benzene-azo-resorcin	1720
Amylamine		1610	Benzene-azo-salicylic acid	1720
Amyl mercaptan		1210	Benzene-azo-tolylenediamine	1720
Amylpropargyl alcohol		1220	Benzene-azoxy-benzene	1720
Amylpropiolic acid Anethole Anhydracetonebenzil		1320	Benzene-azo-xylylenediamine	1720
Anethole		1230	Benzene-diazoamino-naphthalene	1740
Anhydracetonebenzil		1530	Benzene disulphoxide	1330
Anhydrodimethyloxybenzopyl	ranoi	1910	Benzene sulphonic acid	1330
Anilido-naptheurhodol		1930	Benzene disulphoxide Benzene sulphonic acid Benzene thiosulphonic acid Benzenylamidine Benzhydrol Benzhydrylamine Benzidine Benzil Benzil Benzil	1330
Aniline		1630	Benzenvlamidine	1630
Aniline Aniline black		5020	Benzhydrol	1230
Aniline sulphonic acid		1330	Benzhydrylamine	1630
Anilmucoanilidobromic acid		1320	Benzidine	1630
Anilmucoanilidochloric acid		1320	Benzil	1530
Anilmucobromic acid		1320	Benzimidazole dicarboxylic acid	1930
Anilmucochloric acid		1320	Benzoic acid	1330
Anilopyrine		1930	Benzoic acid Benzoic aldehyde	1430
Anisic acid		1330	Benzo-ketocyclopentane-azine car-	
Anisidine		1230	boxylic acid	1930
Anisylaniline		1630	boxylic acid Benzophenone Benzophenone hydrate	1530
Anisyltoluidine		1630	Benzophenone hydrate	1230
Anthracene		1130	Beuzophenone phosphonic acid	2000
Anthracene dyes		5020	Benzopyranol	1910
Anthranilie acid		6300	Benzopyranol dves	5020
Anilmucoanilidobromic acid Anilmucoanilidochloric acid Anilmucobromic acid Anilmucobromic acid Anilmucochloric acid Anilmucochloric acid Anilopyrine Anisic acid Anisic acid Anisidine Anisylaniline Anisyltoluidine Anthracene Anthracene Anthracene dyes Anthranilic acid Anthranil		1230	Benzopyranol Benzopyranol dyes Benzopyrone	1910
Anthraquinone		1530	Benzongrone earboyrlic acid	1910
Antipyrine Apiin Apiose Arabinose Arabinose Arginine Asarum oil Aspartic acid		1930	Benzoylacetic acid Benzoylbenzoic acid Benzoylbutane liol Benzoyl chloride Benzoyl cyanide Benzoyl cyanide	1330
Apiin		1850	Benzovlbenzoic acid	1330
Apiose		1810	Benzovlbutane:liol	1530
Arabinose		20.00	Benzoyl chloride	1330
Arginine		1650	Benzovlevanacetic acid	1330
Asarum oil		6500	Benzoyl cyanide	1330
Aspartie acid		1310	Benzoyldithiocarbamylacetic acid	1310
			Benzoylimidodithiocarbonic esters	1310
Atropine		6500	Benzoylphenylphosphinic acid	2000
Aurin derivatives			Benzoylthiophosphourea	2000
Azobenzene		1720	Benzyl alcohol	1230
Azo compounds		1700	Benzylamine	1630
Azo dyes		5020	Benzylamine	1630
Azo dyes Azophthalic acid Azotoluidine Azoxybenzene Azoxynaphthalene Azoxynaphthalene		1720	Benzylantipyrine	1940
Azotoluidine		1720	Benzylbenzoic acid	1330
Azoxybenzene		1720	Benzyl benzoylthiocarbamate	1310
Azoxynaphthalene		1720	Benzyl chloride	1130
Azoxyxylene Bassorie acid Beans Beeswax Benzaldazine		1720	Benzylhydrazine	1630
Bassoric acid		1350	Benzylhydrazine Benzylideneaniline Benzylidene-barbituric acid	1630
Beans		6500	Benzylidene-barbituric acid	1930
Beesway		6500	Benzy:idenebenzoketocyclopen-	1000
Benzaldazine		1720	taneazine carboxylic acid	1930
		1330	Benzylidene-bis-aminothiazole	1920
Benzamide		7000	Benzylidenebisnitraniline	1630
Benzamidine		1330 1630 1630 6500		1630
Benzanilide		1690		$\frac{1630}{1630}$
Benzene	1130	6500	Benzylidenechloroaniline Benzylidenediindazole	1930
Benzamide Benzamidine Benzanilide Benzene Benzene-azo-aniline Benzene-azo-benzene		1720		1300
Benzene-aza-henzana		1720	Benzylideneethylanhydracetone-	1540
Benzene-azo-bromocresol		$\frac{1720}{1230}$	benzil Benzylidene-hydrazine	1630
Donzone-azo-promocresor		1500	Benzylidene-hydrazine	1000

Benzylidene-indamine	1530	Bromophenoxyphenylpyridazone	1930
Bonavlidenessed led le	1000		
Benzylidenemethylanhydracetone-		Bromophenylchloramine	1630
benzil	1540	Bromophenyldimethylpyrazole	1930
Benzylidenemethyl nonyl ketone	1530	Bromophenyliminopropenylaniline	1630
Benzylidenepropiophenone	1530	Bromophonulurona	1310
	1000	Bromophenylureas	
Benzylidenepropylanhydracetone-		Bromophenylureas Bromotropan	1640
benzil Benzylidenetoluidine	1540	Bromoundecylic acid	1310
Benzylidenetoluidine	1630	Brucine	3010
Benzylidowat dulator wall and		Ducky -il	6500
Benzylidenetoluketocyclopentane-		Buchu oil	
azine carboxylic acid	1930	Butane	1110
Benzyl isopropyl ketone	1530	Butanediol	1210
	1230	Butane tricarboxylic acid	1310
Benzyl mercaptan			
Benzyl methylbenzyl sulphide	1230	Butanolamine	1610
Benzylmethylketocyclopentane		Butenyl thiocarbimide	1220
carboxylic acid Benzyl nitrite	1340	Butter	6500
Benzyl nitrite	1230	Putul alashal	1210
Benzyl nitrite		Butyl alcohol Butylamine Butylbenzene	
Benzylphenylphosphine	2000	Butylamine	1610
Benzylphenylphosphinic acid	2000	Butyl chloride Butyl chloride Butyl cinnamic acid	1130
Benzylphenylphosphinous acid	2000	Butyl chloride	1110
	1310	Datyl Chloride	
Benzylthioallophanic acid		Butyleinnamic acid	1330
Benzyltoluene	1130	Butyldiethanediolamine	1610
Benzyltoluene Berberine Betite Betitol	3010	Butylethanolamine	1610
Betite	1210	The state of the s	1310
Rotitol			
, belitol	1210	Butyrylacetic acid	1310
Binaplithylene glycol	1910	Butyrylacetoacetic acid	1310
Biscyclopentadiene dicarboxylic		Butyrylbutyric acid	1310
acid	1340		1310
D'		Butyryloxycrotonic acid	
Diuret	1310	Cade oil	6500
Borobenzoic acid	2000 -	Caffeine	1930
Bososteoplasmide	4010		6500
Brazilie acid	1350	Calliandia and	
Borobenzoic acid Bososteoplasmide Brazilic acid Brazilin Brazilinic acid		Calamus oil	1350
Brazilin	5020	Camphane	1140
Brazilinic acid	1350	Camphanic acid	1340
Bread	6500	Camphene	1140
D	1310	Campiene	1340
Dromoacetic acid		Campholytic acid	
Bromoacetylpropionic acid	1310	Camphopyric acid	1340
Bromoaminophenol	1230	Camphor	1540
Bromoaminophenylaminonaphtha-		Camphoric acid	1340
quinone	1530		1540
quinone Bromoaniline		Camphoroxime	
Bromoaniline	1630	Camphorquinone	1540
Bromobenzene	1130	Camphor sulphonic acid. v. cam-	
Bromobenzene-azo-cresol	1230	phorie acid.	
D 1 * * 1		Character 1050	50.20
Dromobenzoic acid	1330	Canarin 1950,	
Bromocarbazole	1930	Capaloïn	1820
Bromocycloheptadiene	1140	Capaloin	1240
Bromocycloheptene	1140	Carbamic acid Carbamide	1310
D		Carbanic acid	
Dromocymene	1130	Carbamide	1310
Bromodimethoxycoumarilic acid	1910	Carbamidodiacetic acid	1310
Bromodinitrodiphenylamine	1630	Carbazic acid	1310
	1110	/ (1 1 - 1 -	1310
Bromoothyl alcohol		Chaland	
Bromoethale Bromoethyl alcohol Bromohexane Bromoisovaleric acid	1210	Carbazide	1930
Bromohexane	1110	Carbofenchenone	1540
Bromoisovaleric acid	!310	Carbofenchonone dicarboxylic acid	1340
Bromomethyl alcohol	1210	Carbonie acid	1310
D			
Bromomethyl ethyl ketone	1510	Carbon tetrachloride	1110
Bromonitrobenzenes	1130	Carbonyldiphenyldiurea	1310
Bromonitrobenzoic acid	1330	Carboxyamidophenylacetamidine	1630
D	1230	Carboxyaminophenylacetic acid	1330
	1=100		
Bromooxydinaphthaphenazine	100	Carboxyethylidenebistetronic acid	1910
oxide	1930	Carboxyketotetrahydroquinoline-	
oxide Bromophenol	1230	diazine	1930

		60.1	1.1.20
Carboxyphenyltolylphosphinic	-WWW	Chloronitrotoluene	$\frac{1130}{1530}$
acid Cardamom oil	2000	Chloronitrotoluquinone	1320
	6500	Chloroctenoic acid	1530
Carvaerol	1230	Chlorooxyaminoacetophenone	
Carvacroxymaleïc acid	1320	Chlorooxyaminophenylpurine	1930
Carvone	6300	Chlorooxydimethylcoumarin	1330
Castor oil	6500	Chlorophenylacetic acid	1330
Catechol Cellose Cellulose Cereic acid Cetipic acid Cetyl alcohol Cetyl thiographete	1230	Chlorophenylaminonaphthaphena-	1090
Cellulose 1840 Cereic acid	1820	zine Chlorophenylbenzylmethylpyra-	1930
Cellulose 1840	, 6300	Chlorophenylbenzylmethylpyra-	1000
Cereic acid	1350	zole	1930
Cereic acid Cetipic acid Cetyl alcohol Cetyl thiocyanate Chelerythrine Chelidonine	1310	C'hlorophenylbromamine	1630
Cetyl alcohol	1210	Chlorophenyldiaminophenazine	
	1210	phenylochloride	1930
Chelerythrine Chelidonine Cherry juice Chloral	3010	Chlorophenyldimethylpyrazole	1930
Chelidonine	3010	Chlorophenylditolylphosphine	2000
Cherry juice	6500	Chlorophenylenetolyldiamine	1630
Chloral	1410	Chlorophenylenediamine	1630
Chloroacetopyrocatechol	1530	Chlorophenylfluorindine	1930
Chloroaminomethylpyrimidine	1930	Chlorophenylmethylethylpyrazole	1930
Chloroaminonaphthaphenazine	1930	('hlorophenylrosinduline chloride	1930
Chloroaminotoluquinone	1530	Chlorophenylureas	1310
Chloroaniline	1630	Chlorophenylureas Chlorophthalimide Chloropyrocatechol	1330
Chlorobenzoic acid	1330	Chloropyrocatechol	1230
	1430	Chlororosinduline chloride	1930
Chlorobenzoic aldehyde	1330		1130
Chlorobenzoylvalerolactone			1630
Chlorobenzylhydrazine	1630		1930
Chlorobromoaniline	1630	Chlorotolylrosinduline chloride	1130
Chlorobromobenzene	1130	Chlorotriphenylmethane	1130
Chlorobutane	1110	Chlorotritolylmethane	1310
Chlorocrotomic acid	1320	Chlorovaleric acid	
Chlorobutane Chlorocymene	1130	Chocolate	6500
Chlorodiaminodiphenylamine	1630	Cholesterin	1240
Chlorodibromoaniline	1630	Cinchona bark	6500
Chlorodinitrobenzene	1130	Cinchonidine	3010
Chloroethylidenedinaphthyl oxide	1910	Cinchonine	3010
Chloroflavinduline chloride	-1930	Cholesterin	1330
Chloroform	1110	('innamon	6500
Chlorohexamethyltriaminotri-		Cinnamylidene-barbituric acid	1930
phenylmethane	-1630	Citric acid	1310
Chlorohexane Chloroindazole Chloroisovaleric acid	1110	('itron oil	6500
Chloroindazole	1930	('loves	6500
Chloroisovaleric acid	1310	('loves 3010	6300
Chloromercuribenzoic acid	2000	Codeïne	3010
Chloromethyl alcohol	1210	Cloves	5020
Chloromethyldaphnetin	1330	C'offee	6500
Chloromethylethylacetic acid	1310	Coniine	6500
Chloromethyl ethyl ketone	1510	Convolvulin	1850
Chloromethylfurfuraldehyde	1910	Copaiba	6500
Chloromethylindazole	1930	Copaiba balsam	1860
Chloromethylprasindone	1930	Coriamyrtin	1850
Chloromethylrosindone	1930	Corn oil	6500
	1330	Corybulbine	3010
Chloromethylumbelliferone Chloronaphthylrosinduline chlo-	TOOU	Corn oil	6500
	1930	Commarilie acid	1910
	1330	Councin	1330
Chloronitrobenzoic acid		Coumarin	$\frac{1330}{1330}$
Chloronitrocyanophenol	1230	Coumarin carboxylic acid	1910
Chloronitromethylaniline	1630	Coumarone Coumarophenazine	1940
Chloronitrooxybenzoic acid	1330	Coumarophenazine	
Chloronitrophenol	1230	Coumarylearbamic acid	1910
Chloronitrophenyltolylamine	1630	Coumaryl methyl ketone	1910

Classes		6500	Diaminalinhan 7	1000
Cream	• • •	$6500 \\ 1310$	Diaminodiphenylamine	1630
Creatin	• • •	1020	Diaminohexahydrotoluene	1640
Creatinin	290	1930	Diaminoisohexane	1610
Cresol 1	250,	6300	Diaminomethylpyrimidine	1930
Crotonic acid	• • •	1320	Diaminonaphthaphenazine	1930
Crotonic anilide		1320	Diaminonaphthaquinone	1530
Cyanacetic acid		1310	Diaminonaphthaquinonimide	1530
Cyanacetone dicarboxyne acid		1010	Diaminophenoxozone	1910
Cyanacrylic acid		1320	25.7	8010
Cyanamide Cyanic acid Cyanobenzylcarbamic ether		1310	Diazoacetic acid	1310
Cyanic acid		1310	Diazobenzene sulphonic acid	1740
Cyanobenzylcarbamic ether		1330	Dibenzoylglutaric acid	1330
Cyanobutyric acid		1310	Dibenzovlhydrazine Dibenzovlpropane	1630
Cyanooxycinnamic acid		1330	Dibenzovlpropane	1530
Cyanooxyeinnamic acid Cyanopropionic anilide Cyanovaleric anilide Cycloheptadiene Cycloheptane Cycloheptatriene Cycloheptatriene carboxylic ac		1310	Dibenzylbenzylidenebydrazine	1630
Cyanovaleric anilide		1310	Dibenzyl disulphide Dibenzylnitrosamine Dibenzylnitrosamine	1230
Cycloheptadiene		1140	Dibenzylnitrosamine	1630
Cycloheptane		1140	Dibenzylphosphine	2000
Cycloheptatriene		1140	Dibromoaniline	1630
Cycloheptatriene carboxylic ac	id	1340	Dibromobutane	1110
Cycloheptene		1140	Dibromobutyric anilide	1310
Cycloheptene carboxylic acid		1340	Dibromocoumarone	1910
Cycloheptenol		1240	Dibenzylnitrosamine Dibenzylphosphine Dibromoaniline Dibromobutane Dibromobutyric anilide Dibromocoumarone Dibromodinitrobenzene Dibromohexane	1130
Cycloheptylamine		1640	Dibromohexane	1110
Cycloheptenol Cycloheptylamine Cyclohexane Cyclopentadiene		1140	Dibromohexane Dibromonaphthaquinone Dibromonitrosophenol Dibromophenylpropionic acid Dibromopyridazone	1530
Cyclonentadiene		1140	Dibromonitrosophenol	1230
Cyclopentanol carboxylic acid		1340	Dibromophenylpropionic acid	1330
Cyclopentene carboxylic acid		1340	Dibromonyridazone	1930
Cyclopropane carboxylic acid		1340	Dibromopyridazone Dibromotriazobenzoic aldehyde	1720
		1640	Dibromotrinitrobenzene	1130
		1930	Dilaness small disc	1630
Cyclotetramethylenepyrazolone		1910	Dibromoxylidine Dibutyldiketopiperazine Dibutylurea Dibutyrlhydrazine Dichloroxyglutaconic acid Dichlorosenzaldazine Dichlorobromoaniline	1930
Cyclotetramethyleneumbellifer		1020	Dibutyldiketopiperazine	
Cyclotrimethylenepyrazolone		1120	Dibutylurea	1310
Company has a hardwide		1140	Dioarbarralutasania asid	1610
Cymene nexanydride		1910	Dicarboxyglutaconic acid	1320
Cystine	190	1910	Dichloroacetopyrogallol	1530
Cymene	<i>9</i> 50,	3010	Dichlorobenzaldazme	1720
Damascenine		1910	To: 1.1 1:	1630
Decane dicarboxylic acid		1310	Dichlorodiaminobenzene	1630
Decinoic aldehyde		1420	Dichlorodibenzylhydrazine Dichlorodiphenylurea	1630
Deconene		1120	Dichlorodiphenylurea	1310
Decyl alcohol		1210	Dichloronitromethylpyrimidine	1930
Dehydroacetylresacetophenone		1910	Dichlorophenylchloramine	1630
Dehydrodiacetylresacetophenon	е	1910	Dichlorophenylfluorindine Dichlorotoluene	1930
Dehydromucic acid		1320	Dichlorotoluene	1130
Deoxybenzoin		1530	Dichlorotriazobenzoic aldehyde	1720
Deoxyguanine		1930	Dicinnamoyltartaric acid	1330
Dehydrodiacetylresacetophenon Dehydromucic acid Deoxybenzoin Deoxyguanine Deoxyguanine Desoxyguanine Desoxyxanthine Desoxyxanthine Desoxyxanthine		1930	Dicinnamoyltartaric acid Dicoumaryl ketone	1910
Desoxyguanine		1930	Dicyanogen dioxide dicarboxylic	
Desoxyxanthine		1930	acid	1930
Destiene-emit emit verone 19	, Jou	1540	Diethoxydiphenyl telluride	2000
			Diethylamine	1610 =
Desyl thiocyanate		1530	Diethylaminoanthraquinone	1530
Dextrose		1810	Diethoxydiphenyl telluride Diethylamine Diethylaminoanthraquinone Diethylamylcarbinol	1210
Diacetamide		1310	Diethylanhydracetonebenzii	1540
Diacetonamine		1510	Diethyldiketopiperazine	1930
Diacetyl		1510	Diethyl hendecylidene disulphone	1310
Diacetylpropienic acid		1310	Diethylhydroxylamine	1610
Desylene-methyl ethyl ketone Desyl thiocyanate Destrose Diacetamide Diacetonamine Diacetyl Diacetyl propionic acid Dialuric acid Diaminobenzoic acid Diaminodinhenyl		1930	Diethylhydroxylamine Diethylisobutylcarbinol Diethyloctylcarbinol	1210
Diaminobenzoic acid		1330	Diethyloctylcarbinol	1210
Diaminodiphenyl		1630	Difurfurylethane dicarboxylic acid	1910
1		-		

701 1: 1	1050	D'-1-1 11 1 1 1 1 1 1	1.	
Digitonin Diheptyl alcohol Dihexoylhydrazine	1850	Dimethylketodicyclopentane	di-	1010
Diheptyl alcohol	1210	carboxylic acid	• • •	1340°
Dihexoylhydrazine	1610		tri-	
	1340	earboxylic acid		1340
Dihydrocoumaryl alcohol	1230	Dimethylnaphthimidazole		1930
Dihydrofurfurane dicarboxylic		Dimethylpropylcyclopropane	te-	
paid death and	1910	tracarboxylic soid		1340
acid		tracarboxylic acid Dimethylpseudoquinol		
Dihydroinfracampholenic acid	1340	Dimethylpseddoquinoi		1540
Dihydroisoalantolic acid	1350	Dimethylpurone		1930
Dihydrotetrazine	1930	Dimethylpyrrylacetic acid		1930
Diiodobutane	1110	Dimethylpyruvic acid		-1310
Diiodophenol	1230	Dinaphthaphenazine-furane		-1940
Diisoamylearbinol	1210	Dinaphthaphenazine-oxazine		1940
Dijachutylearbinol	1210	Dinaphthoyldicarbinyl telluro		
Diiodobutane Diiodophenol Diisoamylcarbinol Diisobutylcarbinol Diisovalerylhydrazine	1610	ablanida		2000
Dissovalerylhydrazine		chloride Dinaphthylamine Dinitroaminophenol Dinitroazobenzene Dinitroazoxybenzene		
Diketocyclohexane dihydrate	1240	Dinaphtnylamine		1630
Diketocyclopentane Diketohexamethylene	1540	Dinitroaminophenol		1230
Diketohexamethylene	1540	Dinitroazobenzene		1720
Diketoisopropylhexamethylene	1540	Dinitroazoxybenzene		$1720 \cdot$
Diketonaphthaphenazine	1930	Dinitrodinitrosobenzene		1130°
Diketotrimethylcyclohexane	1540	Dinitrodioxydiphenyl oxide		1230
Dilectotrimethyleyclohexane	1010	Dinitrodiphenylethane		1130
Diketotrimethylcyclohexane car-	7.940		• • •	
boxylic acid	1340	Dinitrodiphenylethylene		1130
Diketotrimethylhexamethylene	1540	Dinitronitrosophenol		1230
Dimenthylmethylal Dimethoxybenzoïn	1240	Dinitrooxyphenoxozone		$-1910 \cdot$
Dimethoxybenzoïn	1530	Dinitrophenoxyphenylmalonic		
Dimethoxymethylcoumarilic acid	1910	acid		$1330 \cdot$
Dimethoxydiphenyl telluride	2000	Dinitrophenylhydroxylamine		1630
	1910	Dinitrophenylmethylcarbamic		1000
Dimethoxymethylcoumarone				1910.
Dimethylacrylic acid	1320	acid		1310
Dimethylamine	1610	Dinitrotolylhydroxylamine		1630
Dimethylaminoanthraquinone	1530	Dioctyl alcohol Diosphenol		1210°
Dimethylaminobenzoylbenzoic		Diosphenol		$1240 \cdot$
acid	1330	Dioxyaminophenylpurine		-1930
Dimethylaminocycloheptadiene	1640	Dioxybenzoic acid		1330
Dimethylaminocycloheptane	1640	Dioxybenzylideneindanone		1540
Dimethylaminecycloheptone	1640			1530
Dimethylaminocycloheptene Dimethylaminophenol Dimethylamylcarbinol Dimethylaniline Dimethylaniline oxide		Dioxydiethylaminoanthraquine		
Dimethylaminophenoi	1230	Dioxydiethylheptylamine		1610
Dimethylamylcarbinol	1210	Dioxydiethylisoamylamine Dioxydiethylpropylamine Dioxydimethylglutaric acid		1610
Dimethylaniline	1630	Dioxydiethylpropylamine		1610
Dimethylaniline oxide	1630	Dioxydimethylglutaric acid		1310
Dimethylbenzimidazolone diliy-		Dioxydinaphthaphenazine-imic	le	1930
	1930	Dioxydiphenacyl tellurochlor		2000
dride Dimethylbenzoic acid	1330	Dioxydiphenylmethane		1230
	1430	Dioxydiphenylpentamethylene		1240
Dimethylbenzoic thialdehyde	1430	Dioxydiphenyl sulphone		1330
Dimethylbenzopyrone	1910	Dioxymethylbenzimidazole		1930
Dimethylbenzyl alcohol	1230	Dioxymethylenebenzopyrane		-1910
Dimethylcyclobutane tricarboxy-		Dioxyphenylacetic acid		-1330
lic anhydride	1340	Dioxyphenylmethylquinoxalin	e	1930
Dimethylcyclohexanone	1540	Dioxyphenylpropionic acid		1330
Dimethyleyelohexenone	1540	Dioxyphenylquinoxaline		1930
Dimethylevelenentenene	1540			
Dimethyleyclopentanone	1940	Dioxystearic acid	• • •	1310
lic anhydride Dimethylcyclohexanone Dimethylcyclohexenone Dimethylcyclopentanone Dimethylcyclopentanone dicar-	7040	Dioxytetraphenylmethane		1230
DOXVIIC acid	1340	Dioxytriethylamine		1610
Dimethyldihydrophthalidetetronic		Diphenanthrene azotide Diphenylamine		1930
acid Dimethyldiphenacyl tellurochlor-	1910	Diphenylamine		1630
Dimethyldiphenacyl tellurochlor-		Diphenylbenzylidenediamine		1630
ide	2000			2000
ide Dimethylglutaric acid	1310	Diphenylboric acid Diphenylborobromide		2000
Dimethylicographentic acid		Diphonal batonone dileter-	• • •	
Dimethylisooxazylacetic acid	1940	Diphenyl butonene diketone		1530
(D-1881)			CC	3

Diphenylcarbazide	1310	Disulphidotetrahydrothiophene	
Diphenylcarbazide dyes	5020	tetracarboxylic acid	1920
Diphenylcarbinol	1230	Disulphidotetramethylene tetra-	
Diphenylcarbinyl thiocyanate	1230	carboxylic acid	1340
Diphenylcarbinylthiourea Diphenylcarbodiazine Diphenylchlorophosphine Diphenylcyclopentane Diphenylcyclopentadiene Diphenylcyclopentenolone Diphenylcyclopentenolone Diphenylcyclopentenolone	1310	carboxylic acid Diterpene Dithiocarbamic acid Dithiocarbonic acid	1140
Diphenylcarhodiazine	1310	Dithiocarbamic acid	1310
Diphenylchlorophosphine	2000	Dithiocarbonic acid	1310
Diphenylevelopentane	1140	Dithiodiglycollic acid	1310
Diphenylevelopentadiene	1140	Dithymyl carbonate	1230
Diphonylogolopoutonolopo	1540	701. 1 11 1 1 1 1 1	2000
Diphonaldiaminadiahonalduamin	1010		-000
Diphenyldiaminodiphenylfluorin-	1930	Ditolyldiaminonaphthaphenazine	1930
dine Diphenyldichlorourea		tolylochloride Ditolyl disulphone	
Diphenyldichlorourea Diphenyldioxycyclopentane	1310	Ditolyi disulphone	1330
Diphenyldioxycyclopentane	1240	Ditolyldisulphonylhydroxylamine	1630
Diphenyl ditelluropentasulphide	2000	Ditolylethylphosphine oxide	2000
Diphenyl ditellurotrisulphide	2000	Ditolylmethylphosphine	2000
Diphenylethane Diphenylethylene Diphenylfluorindine Diphenylglyoxaline Diphenylheptylidenediamine Diphenylisobutane Diphenylisobutane	1130	Ditolylnaphthaphenosafranine	
Diphenylethylene	1130	chloride Ditolylphosphine	1930
Diphenylfluorindine	1930	Ditolylphosphine	2000
Diphenvlglvoxaline	1930	Ditolylphosphine sulphide	2000
Diphenylheptylidenediamine	1630	Ditolylphosphinic acid	2000
Diphenvlisobutane	1130	Ditolylthiophosphinic acid	2000
Diphenylisobutylidenediamine	1630	Divaricatic acid	1350
Diphenylmethane phosphonic acid	2000	Dixylylpiperazine	1930
Diphenylmethylbenztetrazine	1930	Dodecanediol	1210
Diphenylmethylcyclopentane	1140	Des man'- Pland	1860
Diphenylmethylcyclopentenolone	1540	Ecgonic acid	1930
Diphenylmethylcyclopentenone	1540	Ecgonine	3010
Diphenylmethylglyoxaline	1930	Echinopeine	3010
	1000	Echinopsine	6500
Diphenylnaphthaphenosafranine	1930	Eggs	1210
Distant and		Ennyl alcohol	
chloride Diphenyl oxide Diphenylphosphine Diphenylphthalide Diphenylpropane Diphenylpropylidenediamine	1230	Ecgonic acid Ecgonine Echinopsine Eggs Ennyl alcohol Enzymes Ergotinine Erythrite Erythrol Ethane Ethane Ethanoldiisoamylamine	8010
Diphenyiphosphine	2000	Ergotinine	3010
Diphenylphthalide	1910	Erythrite	1210
Diphenylpropane	1130	Erythrol	1210
Diphenylpropylidenediamine	1630	Ethane	1110
Diphenylpyrazine Diphenyl selenide Diphenyl sulphone	1930		1610
Diphenyl selenide	1230	Ethanoldiisobutylamine	1610
Diphenyl sulphone	1330	Ethanoldipropylamine	1610
Diphenyl sulphone carboxylic acid	1330	Ethenylaminomethylumbelliferone	1910
Diphenyltelluride 1230 Diphenyl-thiobiazolone-anil	, 2000	Ether	1920
Diphenyl-thiobiazolone-anil	1940	Ether	1210
Diphenylthiohydantoïn	1940	Ethoxynaphthylphthalimide	1330
Diphenvlthiosemicarbazide	1310	Ethyl acetate	1310
Diphenylthiotriazolone	1930	Ethyl acetate Ethyl alcohol	1210
Diphenylthiotriazolonethiol	1930	Ethyl alcohol glucoside	1850
Diphenyltoluidine	1630	Ethylamine	1610
Diphenylthiohydantoïn Diphenylthiosemicarbazide Diphenylthiotriazolone Diphenylthiotriazolonethiol Diphenyltoluidine Diphenyltriaminobenzene	1630	Ethylanhydracetonebenzil	1540
Diphenyltriazolonethiomethane	1930	Ethylbenzene hexahydride	1140
Dinhenvltrichloroethylidenedia-	111170	Ethylevanosuccinic acid	1310
mine	1630	Eth-Idiothonodiolomina	1610
Diphangluras	1310	Ethylene	1120
Dipropulation	1610	Ethylene alcohol	1210
Dipsondoonmylphoephino		Ethylene alcohol Ethylene bromide	1110
Dipseudocumytphosphine	2000 1930	Ethylene bromide	1210
mine Diphenylurea Dipropylhydroxylamine Dipseudocumylphosphine Dipseudocumylpiperazine Dipyromucyltartaric acid		Ethylene alcohol Ethylene alcohol Ethylene bromide Ethylene glycol Ethylethanolamine Ethylether Ethylglutaric acid	
Dipyromucynariaric acid	1910	Ethylethanolamine	1610
Distupundobutane tetracarboxyne	7970	Ethyl ether	1210
acid	1310	Ethylglutaric acid	1310
Disulphidodiphenyltetramethylene	1040	Ethylglyoxylic acid	1310
dicarboxylic acid Disulphidotetraacetyl cyclo butane	1340	Ethyl hydrogen peroxide	1210
Disulphidotetra acetyl cyclo butane	1540	Ethylidene-aniline	1630

Ethylidenebistetronic acid	1910	Glutamic acid	1310
Ethylimidodithiocarbonic esters	1310	Glutarie acid	1310
Ethylisourea	1310	Glutamic acid	1310
	1310	Classin	1210
Ethylmalonic acid		Glycerin	
Ethyl mercaptan	1210	Glycerol	1210, 6300
Ethylnaphthimidazole	1930	drycocine	1310
Ethyl nitrite Ethylphenol	1210	Glycocoll	1310
Ethylphenol Ethylpiperidine Ethylpseudoquinol Ethylpseudoquinol Ethylpyrazolone carboxylamide	1230	Glycogen	1840, 6300
Ethylpimelic acid	1310	Glycollic acid	1310
Ethylpiperidine	1930	Glycuronic acid	1350
Ethylpoperiume	1540		3.010
Ethylpseudoquinol		Glyoxylic acid	2000
Ethylpseudourea	1310	Glyoxylthiourea	1930
Ethylpyrazolone carboxylamide	1930	Grape sugar	1810
Ethylquinol	1230	Guanidine	1310
Ethyl sulphide	1210	Guanidine-glyoxylic acid	1310
Ethyl sulphuric acid	1210	Guanine	1930
Ethylthioallophanic acid	1310		1310
	1310		0700
Ethyltricarballylic acid		Gutta percha	7.050
Eugenol	6500		1350
Eugenol	1230	Haematic acid Haematic acid imide	1320
Eugenoxyfumaric acid	1320	Haematic acid imide	1930
Eugenoxymaleïc acid	1320	Haemoglobin	6300
), 5020	Haemoglobin Haemopyrrole	1930
77 1	5020	Halonin	1350, 6500
Eupittone black		Helenin Helicin	
Fat	6500	Hencin	1850
Fenchene	1140	Hemipinic acid	1330
Fenchocamphonitrile	1340	Hendecyl alcohol	1210
Fenchocamphorone	1540	Hentriacontane	1110
Fenchyl alcohol	1240	Hentacosane	1110
Fluorene blue		Helenin Helicin Hemipinic acid Hendecyl alcohol Hentriacontane Heptacosane Heptane tricarboyylic acid	1110
Fluorence blue 501	0, 5020	Heptane tricarboxylic acid	
Thorescem 501			
r luoringine	5020	Heptyl alcohol Hexadecyl alcohol	1210
Eupittone black Fat Fat Fenchene Fenchocamphonitrile Fenchocamphorone Fenchyl alcohol Fluorene blue Fluorescein Fluorindine Formic acid Formic aldehyde Formylacetic acid Formylphenylacetic acid		Hexadecyl alcohol	1210
Formic aldehyde 141	0,6300	Hexahydroxylic acid Hexamethoxyaurin	1340
Formylacetic acid 131	0,1320	Hexamethoxyaurin	5020
Formylphenylacetic acid	1330	Hexamethoxydimethylleuca	niline 1630
Formylpropionic acid	1310	Hexamethyltriaminophenyl-	
	1000	fuccing	1630
Fumaric acid	2010	fluorene Hexane	1630
Furfurane		Hexane	1110
Furfurylidenebarbituric acid		Hexane tricarboxylic acid	1310
Furfuryl methyl ketone	1910	Hexaoxyaurin Hexaoxyleucaniline	1230, 5020
Galactose	1810	Hexaoxyleucaniline	1230, 1630
Galactosido-galactose	1820	Hexaoxymethylenedibenzan	
Galbanum oil	6500	Hovinone	1120
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside	1230	Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldisthanediolamine	1820
Callain Callain		Hexobiose	
Gallein	5020	Hexoic acid	1310
Gallie acid	1330	Hexoic anhydride	1310
Gallic acid dyes	5020	Hexotriose	1830
Gallic acid glucoside	1850	Hexovlacetic acid	1310
Galloflavin	5020	Hexylamine	1610
Gentianose	1830	Heyyl bromide	1110
Gentichicae	1820	Hexyldiethanediolamine	1610
Coronium occoron		rea y idio mano dio amino	1610
Geranium essence	6500	Hexylethanolamine	1610
Glauceine		Hexylpropiolic acid	1320
Galloflavin Gentianose Gentiobiose Geranium essence Glauceine Glucamine Glycodiomiyobayzois oxid		Hippuric acid	6300
	1930	Homochelidonine	3010
		Honey	6500
Glucose 181		Hydantoin	1930
Glucose 181	0,6500	Hydantoïn	1930
Glucosides 181	0,6500 1850	Hydracrylic acid	1930
Glucosides 181 Glucosides	0,6500 1850 1820	Hydantoïn Hydracrylic acid Hydrazines	1930 1310 1610, 1630
Glucosides 181	0,6500 1850 1820	Hexylpropiolic acid Hippuric acid Homochelidonine Honey Hydantoïn Hydracrylic acid Hydrazines Hydrazinobenzoic anhydric	1930 1310 1610, 1630 le 1930

Hydrazinomethylpyrimidine –		1090	T 1 . 1			1010
		1930	Isopropylpropionylac	etic acid		1310
Hydrazinomethylpyrinidine Hydrazobenzene Hydrindamide Hydrocinchonine Hydrocyanic acid Hydrogen ethyl peroxide Hydrogen ethyl sulphate Hydroquinone		1720	Isostyryl alcohol			193 0
Hydrindamide		1330	Isostyryl alcohol			123 0
Hydrocinchonine		3010	Isostyryl alcohol Isotropidine Isovaleric acid Jalapic acid Jalapin Jam Jasmine flower oil Kamala Kampherol Karabin Kauri resin Ketoangelicolactone Ketobutylidenebistet			1640
Hydrocyanic acid		1310	Isovaleric acid			1310
Hydrogen ethyl nerovide		1210	Jalanic acid			1850
Hydrogen ethyl peroxide		1210	Tolonin	* * * *		1850
Trydrogen ethyl sulphane			Jarapin	***		
Hydroquinone		1230	Jam		• • • •	6500
Hydrothymine		1930	Jasmine flower oil		'	650 0
Hydrotoluquinone		1230	Kamala			650 0 -
Hydrouracil		1930	Kampherol			501 0
Hyoscyamine		3010	Karabin			186 0
Iodoaviline		1630	Kauri resin			1860
Indohangana		1130	Kataangaliaalaatana			1910
Tadaathalalaahal			Ketoangencoractone		1	
lodoetnyl alconol		1210				1910
lodomethane		1110	Ketocycloheptane car	rboxylic a	reid	13 40
Hydrogen ethyl sulphate Hydroquinone Hydrothymine Hydrotoluquinone Hydrouracil Hyoscyamine Iodoaniline Iodobenzene Iodophenol Iodophenyldimethylpyrazole Imbricaric acid		1230	Ketocyclohexane car	boxylic a	acid	1340
Iodophenyldimethylpyrazole		1930	Ketocyclopentane car	rboxylic a	acid	1340°
Imbricarie acid		1350	Ketodecoic acid			1310
		1660	Ketodecoic acid Ketohexyltetronic ac Ketomenthone	id		1910
		1310	L'atamanthana	10	• • •	1540
Tarifa didicar bonne acid			Ketomenthone			1940
Imidodicarbonic acid Imidodithiocarbonic esters Imidodithioformic aldehyde Imido-ethers Imidourea Iminoallantoin Iminodiethyl oxide Iminodiformic acid Iminodiformic acid		1310	Ketomethylcyclopent	ane carbo	oxy-	1040
Imidodithioformic aldehyde		1410	lic acid Ketomethylisopropyl	• • •		13 40
Imido-ethers	+	1660	Ketomethylisopropyl	cyclopeni	ane	
Imidourea		1310	carboxylic acid			1340
Iminoallantoïn		1930	Ketooxybutane dicar	boxvlie :	acid	131 0
Iminodiethyl oxide		1940	Ketophenylbenzylide	nebutyro	lac-	
Iminodiformia acid		1310	topicitymenzymae	Hebuty 10	Itt.	1910
Taria al anni di anni			т 1 1	1	11	1910
riminobitetti ratinetti ribi razote		1930	Ketovalerolactone	carbox	viic	1010
Iminophenylmethylthiodiazolii		1940	acid			1910
Indazole Indiazone oxime		1930	Kino			1860
Indiazone oxime		1930	Lactic acid		1310,	630 0
Indigo 1930, 5020,	6300.	6500	Leatore		1090	6300
					1020.	ODOO:
Indigo white	,	5020	Lactylurea		1020,	1930
Indigo white Indophenol dves		5020 5020	Lactylurea		1020,	193 0 6500
Indigo white Indophenol dyes		5020 5020	Lactylurea Lanolin Lacenovic acid	•••		1930 6500
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl		5020 5020 1930	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid			1930 6500 1350
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines		5020 5020 1930 5020	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor			1930 6500 1350 6500
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid		5020 5020 1930 5020 1340	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice			1930 6500 1350 6500 6500
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha		5020 5020 1930 5020 1340 6500	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil			1930 6500 1350 6500 6500 6500
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin			1930 6500 1350 6500 6500 6500
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010 1320	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Leprarin Leucinimide			1930 6500 1350 6500 6500 6500 6500
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Isoaconitic acid Isoaconitic acid Isoalantolactore	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010 1320	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leuceupittone			1930 6500 1350 6500 6500 6500 1660
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Iscalantolactone	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010 1320 1350	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lishon coid			1930 6500 1350 6500 6500 6500 1660 1230
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Isoalantolic acid Isoalantolic acid	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010 1320 1350 1350	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids			1930 6500 1350 6500 6500 6500 1660 1230
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Isoalantolic acid Isoalantolic acid Isoalantolic acid Isoalantolic acid	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010 1320 1350 1610	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lemon cacid Lemon camphor Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin			1930- 6500- 1350- 6500- 6500- 6500- 1660- 1230- 1350- 1860-
Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolic acid Isoalantolic acid Isobutylamine Isobutylidene-acetone	1930,	5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010 1320 1350 1610 1520	Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon joil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene			1930- 6500- 1350- 6500- 6500- 6500- 1660- 1230- 1350- 1860- 1140-
Indiazone oxime Indigo 1930, 5020, 1 Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Isoalantolic acid Isobutylamine Isobutylimidodithiocarbonic e			Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Linettin Limonene Limonenol			1930- 6500- 6500- 6500- 6500- 6500- 1660- 1230- 1350- 1860- 1140- 1240-
Icobutylthicallophanic soid		1210	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lemon cacid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenol			1930- 6500- 6500- 6500- 6500- 6500- 1660- 1230- 1350- 140- 1240- 1540-
Icobutylthicallophanic soid		1210	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon juice Leprarin Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenol Limonenone Linalool			1930- 6500- 1350- 6500- 6500- 6500- 1660- 1230- 1350- 140- 1240- 1240-
Icobutylthicallophanic soid		1210	Ketovalerolactone acid Kino Lactic acid Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid			1930- 6500- 1350- 6500- 6500- 6500- 1660- 1230- 1350- 1140- 1240- 1240- 1350-
Icobutylthicallophanic soid		1210	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenol Limolol Lobaric acid Lotare			1000
Icobutylthicallophanic soid		1210	Lactose Lactos			8010
Icobutylthicallophanic soid		1210	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limonen Limonenol Limonenol Limoleol Lobaric acid Lotase Lotoflavin			8010 5010
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isolauronolic acid	 1350, 1320,	1210	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Linettin Limoneno Limonenol Limolool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin			8010 5010 1850
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyarolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon il Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lotusinic acid			8010 5010 1850 1350
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyarolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactose Lactose Lactose Lactose Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonenol Limonenol Limonenol Limonenol Liodaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lotusinic acid Luteolin			8010 5010 1850 1350 5020
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyarolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonenol Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lotusin acid Lutidine			8010 5010 1850 1350
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyarolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon il Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusinic acid Lutueolin Lutidine Lutidine Lutidostvril			8010 5010 1850 1350 5020
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyazolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactose Lactose Lactose Lactose Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenol Limouenone Linalool Lotase Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lotusin Lotusinic acid Luteolin Lutidine Lutidine Lutidostyril Magnesium allyloide			8010 5010 1850 1350 5020 1930
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyazolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon juice Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limentin Limonenol Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lotusinic acid Lutedin Lutidostyril Magnesium athyloby			8010 5010 1850 1350 5020 1930 1930 2000
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isonydrochelidonic acid Isonyazolopehenzenezoacetic	 1350, 1320,	1310 1930 1310 1310 1910 1340	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon il Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenol Limouenone Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusinic acid Lutidine Lutidine Lutidine Lutidine Lutidostyril Magnesium allyloiod Magnesium ethyloiod Magnesium ethyloiod	ide		8010 5010 1850 1350 5020 1930 1930 2000
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isooxazolonebenzeneazoacetic acid Isopropanolamine Isopropylamine Isopropylethanolamine Isopropylglyoxylic acid	1350, 1320, 	1310 1930 1310 1310 1910 1340 1940 1230 1610 1610 1310	Lactose Lactose Lactose Lactose Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon id Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenol Limonenol Licose Lotoflavin Lotusin Lotusin Lotusin Lutidine Lutidine Lutidosyril Magnesium allyloiod Magnesium methyloi	ide		8010 5010 1850 1350 5020 1930 2000 2000 2000
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoic anhydride Isohydrochelidonic acid Isoxazolonebenzeneazoacetic acid Isopropanolamine Isopropylamine Isopropylethanolamine Isopropylglyoxylic acid Isopropylidenebistetronic acid	1350, 1320, 	1310 1930 1310 1310 1310 1910 1340 1940 1230 1610 1610 1610 1310 1910	Lotase Lotusin Lotusin Lotusini acid Lutedlin Lutidose Lutidostyril Magnesium allyloiod Magnesium methyloi Magnesium phenyloi	ide comide codide oromide		8010 5010 1850 1350 5020 1930 1930 2000 2000 2000 2000
Isobutylthioallophanic acid Isodialuric acid Isohexoic anhydride Isohexoylisobutyric acid Isohydrochelidonic acid Isooxazolonebenzeneazoacetic acid Isopropanolamine Isopropylamine Isopropylethanolamine Isopropylglyoxylic acid	1350, 1320, 	1310 1930 1310 1310 1910 1340 1940 1230 1610 1610 1310	Lactose Lactose Lactose Lactose Lactose Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon il Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limoneno Limonenol Limonenol Limose Liotofavia Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lutidostyril Magnesium allyloiod Magnesium phenylol Magnesium tolylobro	ide comide codide oromide		8010 5010 1850 1350 5020 1930 2000 2000 2000

36.33		0000	26 -7 1 7 1	1000
Malic acid Malonic acid		6300	Methylcoumarophenazine Methylcyclohexanone	1930
Malonic acid		1310	Methyl cyanide	1310
Malt		6500	Methylcyclohexanone	1540
Malt Maltase		8010	Methylcyclopentene carboxylic acid	1340
Mandelic acid		1330	Methylcyclopentenol carboxylic	
Mannite		1210	acid	1340
Mannital		1210	acid Methylcyclotrimethylene - carbo-	
Math Mate Meat Mellitic acid Menthol Menthore Menthyl cinnamate Menthyl mesaconate Menthyl methylcinnamate		6500	styril	1930
Meat		6500	Methylcyclotrimethylenedaphnetin	1940
Mollitic acil		1330	Methylcyclotrimethyleneumbelli-	1010
Month of			forms	1910
Menthol		1240	ferone Methyldiethanediolamine	
Menthone		1540	Methyldietnanediolamine	1610
Menthyl cinnamate		1240	Methyldihydrouracil	1930
Menthyl mesaconate		1240	Methyldioxydiethylamine	1610
Menthyl mesaconate Menthyl methylcinnamate		1240	Methyldihydrouracil	1630
Menthyl naphthylmethylene et		1240	Methylenebistetronic acid	1910
34 (1)		1240	Methylenebiuret	1310
Menthyl pyrotartrate Menthyl pyruvate Mesaconic acid Mesitylene hexahydride Mesitylenic acid Mesityl oxide Mesityl thiocyanate Mesoporphyrin Methane Methoxyaminodiphenylquinox		1240	Methylene blue	5020
Mesaconic acid		1320	Methylenedimethylsuccinic acid	1320
Megitylone hovebydride		1140	Methylenedinaphthyl oxide	1910
Mositylene nexallydride				1330
Mesitylenic acid	***	1330	Methylenedioxyhydratropic acid	1550
Mesityl oxide		1520	Methylenedioxyhydratropic alde-	1490
Mesityl thiocyanate		1230	hyde	1430
Mesoporphyrin		1940	Methyleneglutaric acid	1320
Methane	1110,	6400	Methylenemalonamide 1320,	1910
Methoxyaminodiphenylquinox	line	1930	Methylene methyl heptinyl di-	
Methoxyaminomethylpyrimidin	ie .	1930	ketone	1520
Methoxybenzylacetophenone		1530	Methyl ennyl ketoxime	1510
Methoxybenzyl methyl ketone		1530	Methylethanolamine	1610
Methoxyphenoxyacetic acid		1310	Methylethylacetic acid	1310
		1010	Methylethylindophenazine	1930
Methoxyphenoxyethoxybenzim	ICI-	1090	Mothed other botons	
azole Methyladipic acid Methylasculetin Methyl alcohol Methyl alcohol glucoside Methylamine Methylaminocycloheptadiene Methylaminodimethylbenzimid		1930	Methylethanolamine Methylethylacetic acid Methylethylindophenazine Methyl ethyl ketone Methylfurfuraldehyde	1510
Methyladipic acid		1310	Methylfurfuraldehyde	1910
Methylæsculetin		1330	metnyigiutarie acid	1310
Methyl alcohol		1210	Methylheptenone	1520
Methyl alcohol glucoside		1850	Methyl heptinyl ketone	1520
Methylamine		1610	Methyl heptyl ketoxime	1510
Methylaminocycloheptadiene		1640	Methyl hexenyl ketone carboxylic	
Methylaminodimethylbenzimid	a-		acid	1320
zole		1930	Methylhexyl carbinol	1210
Methylaminophenyliminopheny			Methylhydrindone	1540
acetonitrile		1330	Methylimidodithiocarbonic esters	1310
acetonitrile Methylanhydracetonebenzil	•••	1540	Methyl iodide	1110
Motherlandra act an adiban ail		1540	Methylisopropylcyclopentanone	1540
Mothylaniling			Methylisopropyicyclopentanone	
Methylanine		1630	Methylisopurone	1930
Methylaziminopyrimidine		1930	methylisorosindone	1940
Methylaniline Methylaziminopyrimidine Methylbenzimidazole Methylbenzopyrone Methylbenzopyrone acid Methylbenzpentazine Methylbenzyl alcohol Methylbenzyl alcohol Methylbenzylidenessetsoccitics		1930	Methylisopurone Methylisorosindone Methylisourea Methylisoxazole carboxylic acid	1310
Methylbenzopyrone		1910	Methylisoxazole carboxylic acid	1940
Methylbenzopyrone carboxy	lic		Mathylkotocyclohevane carbovylic	
acid		1910	acid	1340
Methylbenzpentazine		1930	Methyl mercaptan	1210
Methylbenzyl alcohol		1230	Methylnaphthimidazole	1930
Methylbenzylideneacetoacetic a	cid	1330	Methyl nonyl ketone	1510
Methylbenzylidenebisacetoacet			Methyloxyethylamine	1610
		1330	Methylphenylenediamine	1630
25 .1 .1 .1		1230	Methyl mercaptan Methyl nonyl ketone Methyloxyethylamine Methylphenylisorosinduline Methylphenylisorosinduline	1930
Methylbenzyl thiograps			Mothylpropylhonzopyropo	
Mothyl bromoethyl bet	• • •	1230	Mothylpropylbenzopyrone	1910
Mothal ablamath let	• • •	1510	memyipropyibenzopyrone car-	1010
Methyl chloroethyl ketone		1510	Moth down 1	1910
Methylbenzyl mercaptan Methylbenzyl thiocyanate Methyl bromoethyl ketone Methyl chloroethyl ketone Methylcinnamic acid Methylcoumarin		1330	Methylphenylisorosinduline Methylpropylbenzopyrone Methylpropylbenzopyrone carboxylic acid Methylpropylpyrazole carboxylic	1000
metnyicoumarin		1330	acid	1930
			-	

Methylpseudoquinol		1540			3010
Methylpseudothiourea		1310	Nicotelline 16	650.	3010
Methylpseudourea		1310	Nicotimine 16	650,	3010
Methylpurine		1930	177		1930
Methylpurone		1930	Xitroacetic acid		1310
Methylpurine Methylpurone Methylpyrazolone		1930			1330
Methylpyridine		1930	371. 131		1630
		1930	Vitrounthroons		1130
	*		Nitroanthracene Nitroanthraquinone Nitrobenzene		
Methylrosindone		1930	Nitroanthraquinone		1530
Methyl sulphide		1210	Aitrobenzene		1130
Methylthioallophanic acid	• • •	1310	Attrobenzene-azo-acetone die	ar-	
Methyltropan		1640	boxylic acid		1720
Methyltropidine		1640	Nitrobenzene sulphonic acid		1330
Methylumbelliferone 1	910.	1330	Nitrobenzoic acid		1330
Methyluracil		1930	Nitrobenzoyl chloride		1330
Milk sugar Molasses Morphidine		6500	Nitrobenzoylevanacetic acid		1330
Wilk sugar		1820	Nitrobenzylideneaniline		1630
Milk sugar		6500	Vitropenzynacheamine		1320
Monasses			Nitrocrotonic acid		
Morphidine 1		3010	Nitrocytisine		1930
Morphine 30		6500	Nitrodimethylanilinephthaleïn		1910
Morpholine 1	940,	3010	Nitrodimethyltoluidine		1630
Macoamination of the actu		1320	Nitrodiphenylfluorindine		1930
Mucobromic acid		1320	Nitrodiphenyl sulphone		1330
Mucochloric acid		1320	Nitroformic aldehyde		1410
Mucophenoxybromic acid		1320	Nitroformic aldehydephen	vl-	
Mucotoluidochloric acid		1320	Nitroformic aldehydephen hydrazone Nitrofurfurane		1630
Mucoxylidochloric acid		1320	Vitrofurfurane	• • •	1910
Myreene		1120	Vituaniathylumballifarana		1910
Myranal					1130
Myrcene Myrcenol Myristic acid Naphthalene Naphthalene-azo-cresol		1220			
Myristic acid		1310			1530
Naphthaiene		1130	Nitrooxybenzoic acid		1330
Naphthalene-azo-cresol		1720			1230
Naphthalene-azo-phenol		1720	Nitrophenylacetic acid		1330
Naphthalene-azo-thymol		1720	Nitrophenylfluorindine		1930
Naphthalene-azoxy-naphthalene)	1720	Nitrophenylmethylbenzeneazo-		
Naphthalene-diazoamino-napht	ha-		pyrazolone		1930
Naphthalene tetrahydride		1740	371 1 1 1 1 1 1 1		1230
Naphthalene tetrahydride		1140	A		1230
Naphthalene thiosulphonic acid	1	1330	377. 1 3 34 173		1330
Nanhthanhenazine	•	1930			1330
Naphthaquinoline dicarboxy	lio	1000	371		1130
acid dicarboxy	TIC	1930	Vituososthalaalidino		1630
acid Naphthaquinone	• • •		371.		1230
Naphthaquinone		1530	Nitrosophenoi		
Naphthatetrazine-tetraacetic ac	10	1930			1630
Naphtheurhodol Naphthimidazole		1930			1130
Naphthimidazole	• • •	1930	ATTIOSOA TICHOI		1230
Naphthimidazolone dihydride		1930	Nitrostilbazole		1930
Naphthol Naphthol glucoside		1230	Nitrosulphobenzamide		1330
Naphthol glucoside		1850	Nitrosulphobenzoic acid		1330
		1310	Nitrotoluene		1130
Naphthylamine		1630			1330
37 1 .1 31 .		1310			1630
		1930	371 11 3" 1		1930
NT 1 .7 11 1		1630	32 31 33 31		1310
		1130	'		1610
Naphthylisopropyl alcohol		1230	Nonyi alcohol		1210
		1130	Norcaradiene carboxylic acid		1340
Napatnyithioanophanie acid		1310	Noreupittone		1230
		1310	Nutmeg oil		6500
Nataloin		1240	Noreupittone Nutmeg oil Oats Oatmeal		6500
		6500	Oatmeal		6500

Octane	1110	Oxydimethylglutaric acid	1310
Octinoic acid	1320	Oxydiphenylamylketocyclopentene	1540
Octinyl alcohol	1220	Oxydiphenylbenzylideneamyl-	
Octoic anhydride	1310	ketocyclopentene	-1540
	1210	Oxydiphenyldimethylketocyclo-	
0 . 1	1120	pentene	1540
Octylene Oils	6500	Oxydiphenylethylketocyclopentene	1540
()1-:	6300	Oxydiphenylketopentene	1540
	6500	Oxydiphenylpropylketocyclopen-	1010
0 ' ' ' ' '			1540
	1330	tene	
Opianylidene-aminophenol	1330	Oxydiphenyl sulphone	1330
Opium Orange oil	6500	Oxyethylamine	1610
Orange oil	6500	Oxyethylaniline	1630
Orange flower essence	6500	Oxyethylaniline Oxyethylbutylamine	1610
Oroxylin 1860	, 5010	Oxyethyldiisoamylamine	1610
Orygmæanic acid Osyritrin Oxalacetic acid Oxalic acid Oxalocrotonic acid Oxanilide Oximes Oxyacetophenone Oxyacetophenone	1350	Oxyethyldiisobutylamine	1610
Osyritrin	1850	Oxyethyldipropylamine	1610
Oxalacetic acid	1310	Oxyethylheptylamine	1610
Oxalic acid	1310	Oxyethylisoamylamine	1610
Oxalocrotonic acid	1320	Oxyethylnitramine	1610
Oxanilide	1630	Oxyethylpropylamine	1610
Oximes 1610.	1630	Oxyfenchenic acid	1340
Oxyacetophenone	1530	Oxyhexahydrodimethylbenzoic	
Oxyaminonaphthaquinone	1530	acid	1340
Oxyaminophenylmethylquinoxa-		Oxyhexamethyltriaminotriphenyl-	
line	1930	methane	1230
Oxyaminophenylquinoxaline	1930	Oxyhexane dicarboxylic acid	1310
Oxyanthraquinona	1530	Oxyhexane tricarboxylic acid	1310
Oxyanthraquinone Oxybenzoic acid	1330		1310
Oxybenzoic acid	1530	Oxyheptane tricarboxylic acid	1310
Oxybenzylideneacetophenone		Oxyheptoic acid	
Oxybenzylideneaniline	1630	Oxyhydrindene Oxyisopropylamine Oxymaleïc acid	1240
Oxybenzylidenebisbarbituric acid	1930	Oxyrsopropylamine	1610
Oxybenzylidenediacetophenone	1530	Oxymaleic acid	1320
Oxybenzylidene-indanone	1530	Oxymethylbenzopyrone	1910
Oxybutenoic acid	1320	Oxymethylchromone	1910
Oxybutylamine	1610	Oxymethylcoumarilic acid	1910
Oxybutyric acid	1310	Oxymethylcoumarone	1910
Oxycamphene	1240	Oxymethylenecamphorphosphinic	
Oxybutenoic acid Oxybutylamine Oxybutyric acid Oxycamphene Oxycamphor carboxylic acid	1340	acid	2000
Ozvearboxyphenylaminoflayindu-		Oxymethylenecyanacetic acid	1320
line chloride Oxycinnamonitrile Oxycyanolutidine	1930	Oxymethyleneglutaconic acid	1320
Oxycinnamonitrile	1330	Oxymethylethylacetic acid	1310
Oxycyanolutidine	1930	Oxymethyl ethyl ketone	1510
Oxyevelonepiane carpoxylic acid	1340	Oxymethylethylpyrotartaric acid	1310
Oxycytisine Oxydase Oxydiethylamine	1930	Oxymethylfurfuraldehyde	1910
Oxydase	8010	Oxymethylnaphthaphenazine	1930
Oxydiethylamine	1610	Oxymethylpurine	1930
Oxydiethylaminoanthraquinone	.0.0	Oxymethylpurine Oxymethylrosindone	1930
sulphonic acid	1330	Oxynaphthaphenazine	1930
Oxydihydrocampholytic acid	1340		1430
Oxydihydroindene	1240	Oxyoctane tetracarboxylic acid	1310
Oxydimethylaminobenzylbenzoic	1240		
acid	1990	Oxyoctane tricarboxylic acid	1310
acid Oxydimethylbenzimidazole	1330	Oxypentane dicarboxylic acid	1310
Oxydimethylbenzimidazole	1930	Oxyphenylacetic acid	1330
Oxydimethyl coumarone Oxydimethylcyclopentane carboxylic acid	1910	Oxyphenylaminonaphthaphena-	1000
bowdie seid car-	1940	zme	1930
Overding of barbaral	1340	Oxyphenylmethyltriazole	1930
Oxydimethylcyclopropane dicar-	1040	Oxyphenylpropionic acid	1330
boxylic acid	1340	Oxyphenylpyridazone	1930
Oxydimethylethylketocyclopen-	1040	Oxyphthalic acid Oxypropionic acid	1330
tane dicarboxylic acid	1340	Oxypropionic acid	1310

Oxypurme		1930	Phenyl borate	1230
Oxyquinol		1230	Phenyl borote Phenyl borobromide	2000
Oxyquinolylmethylphthalide		1940	Phenylbutane tricarboxylic acid	1330
Oxyvaleric acid		1310	Phenylcarbiminopyrrolidine car-	
Parellinic acid Parietin Peas Pectenine Pectin Pentamethoxydiphenyl methylen		1350	boxylic acid Phenylchloramine	1930
Parietin		5010	Phenylchloramine	1630
Peas		6500	Phenylchlorophenylenediamine	1630
Pectenine		3010	Phenylcyclopentanone carboxylic	
Pectin		1840	acid	1340
Pentamethoxydiphenyl methylan	e		Phenylcyclopentanone dicarboxy-	1010
diketone		1530	lic acid	1340
Pentane tricarboxylic acid		1310	Phenylcyclotetramethylenepyrazo-	1940
Pentengia agid		1320	lono	1930
Pentingua acid		1120	lone	
Pentinene Pentosan Peppermint oil Pepsin Perphthalic acid Perterephthalic acid Pettergrain essence			Phenyldibenzophosphinic acid	2000
Pentosan		1840	Phenyldicarbylamine	1930
Peppermint oil		6500	Phenyldimethylpyrazolone	1930
repsin		8010	Phenyldithiocarbazic acid	1310
Perphthalic acid		1330	Phenylditolylphosphine	2000
Perterephthalic acid		1330	Phenylditolylphosphine oxide	2000
Petit-grain essence		6500	Phenylenebromodiamine	1630
i nenacyndenebenzamidine		1630	Phenylenediamine	1630
Phenacyllevulic acid		1330	Phenylenedibromodiamine	1630
Phenanthraquinone		1530	Phenylenedichlorodiamine	1630
Phenanthrarosinduline chloride		1930	Phenylenedimethyldiamine	1630
Phenanthrazine		1930	Phenylenedimethylurea	1930
		1940	Phenylene diphenyl sulphone ke-	
Phenethyl alcohol		1230		1530
Phenethyl thiocyanate		1230	tone Phenyleneguanidine	1930
Phenetole		1230	Phenylenemethyldiamine	1630
Phenetylaniline		1630	Phenylenephenyldiamine	1630
Phenetole		1630	Phenylenetetraphenyldiamine	1630
		1640	Phenylethylhydantoïn	1930
Phenoketocycloheptane		1540	Phenylethylidenebistetronic acid	1910
Phenol 199	80	6300	Phenyl ethyl ketone	1530
Phenol disulphonic acid 128	ю,	1330		2000
Phenolphthalain		1910	Phenylethylphenylphosphine	2000
Phenolphthalein Phenol sulphonic acid		1330	Phenylethylphenylphosphine oxide	2000
Phenoxozone				
Phenoxozone Phenoxycrotonic acid		1910	Phenylethylphenylphosphinic acid	2000
		1320	Phenylethylphenylphosphinous	2000
Phenoxyethylamine		1610	acid	2000
Phenoxymethylethoxybenzimid-		1090	Phenylethylpseudothiourea	1310
azole Phenylacetamidine Phenylacetic acid Phenylacetonitrile Phenyladenine Phenyladenine		1930	Phenylethylpseudourea	1310
rnenylacetamidine		1630	Phenylethylpyrazolone	1930
Phenylacetic acid		1330	Phenylfluorindine	1930
Phenylacetonitrile		1330	Phenylglucocoumaronitrile	1850
Phenyladenine		1930	Phenylguanidine	1310
i nenyjaminocyanactyne actu		1320	Phenyl heptinyl ketone	1530
Phenylaminodiphenylfluorindine		1930	Phenylhydantoïn Phenylhydrazine	1930
Phenylaminoflavinduline chlorid	е	1930	Phenylhydrazine	1630
Phenylaminophenyldithiodiazolo	ne	1940	Phenylhydrazonecyanacetic acid	
Phenylaminopropionic acid		1310	1310,	5020
		1930	Phenylhydrazone of nitroformic	
Phenylbenzimidazole		1930	aldehyde	1410
Phenylbenzovlbutyric acid		1330	Phenylhydrazones of methyl ethyl	
Phenyldimethylammonium	1			1510
salts		1630	Phenylhydroxylamine	1630
Phenylbenzylhydantoin		1930	Phenyliminodiphenylthiodiazoline	1940
Phenyl benzyl ketone		1530	Phenyliminophenylacetonitrile	1330
Phenylbenzylmethylallylammo-		2000	Phenyliminophenyldimethylpyra-	
nium colts			- mand man and man and all and	1000
		1630	70 e	1,930
nium salts Phenylbiuret		$\frac{1630}{1310}$	zole Phenylisobutylhydantoïn	1930 1930

Phenylisopropenylhydantoïn	1930	Phenyl tolyl oxide		1230
73	1230	Phenyltolylphosphine		2000
1 10	1310			2000
		Phenyltolylphosphinic acid	• • •	
	1310	Phenyltolylphosphinous acid		2000
Phenylmethylcyclotetramethylene-		Phenyl tolyl sulphone		1330
pyrazolone	1930	Phenyltolylthiotriazolonethiol		1930
	1230	Phenyltriazole		1930
	1910	Phenyltricarballylic acid		1330
	1010			1320
Phenyl methylene heptinyl dike-	1520	Phenyluraminopentenoic acid		
	1530	Phenylurea Phenylvaleric acid Phosphines		1310
, , , ,	1930	Phenylvaleric acid		1330
Phenylmethylhydantoin	1930	Phosphines		2000
Phonylmothyllhydrogidino	1410	Phosphinodiphenylmethane		2000
Phenylmethylisobiuret	1310	Phthalaldehydic acid		1330
	1310	To 1 - 3 - 3 - 2 - 3 - 3		1330
i nenymethy ipseudothiourea				
	1310	Phthalic acid peroxide		1330
Phenylmethylpyrazole carboxylic		Phthaliminobromovaleric acid	1	1330
acid	1930	Phthalyl chloride		1330
$Phenylmethyl pyrazole \ dicarboxylic$		Picoline		1930
acid	1930	Pierie acid		1230
Phenylmethylpyrazolone	1930	Pilocarpine	1940,	
	1930	Dilegenine		
Phenylmethylpyridazone	1990		7.050	3010
Phenylmethylpyridazone carboxy-		Piluvic acid	1350,	
lic acid Phenylmethyltriazole	1930	Pimaric acid		1350
Phenylmethyltriazole	1930	Pimelic acid		1310
Phenylnaphthimidazole	1930	Pinene		1140
Phenylnaphthylcarbazole	1930	Piperidine		1930
	1000	Piperidine Piperidino-acetic acid		1930
Phenylnitrobenzeneazopyrazolone	1020			
acetic acid	1930	Piperidinoflavinduline chlori		1930
Phenyloxalimide	1660	Piperidylthioaldehydocarban	110	
acetic acid Phenyloxalimide Phenyloxanthranol	1540	acid		1310
Phenylphenanthrarosinduline		acid		3010
chloride	1930	Plumieride		1850
Phenylphenylenediamine	1630	Potatoes		6500
	2000	Proposelo	• • •	
Phenylphenylphosphinic acid		Propenylanisole		1230
Phenylphenylphosphinous acid	2000	Propenylphenol		1230
Phenylphthalimide	1330	Propionic acid		1310
Phenylpropargyl alcohol	1230	Propionylacetic acid		1310
Phenylpropionic acid	1330	Propionylacetonitrile		1310
Phenylpropylpyrazolone	1930	Propionylvaleric acid		1310
Phenylpseudocumylchlorophos-		Propyladipic acid		1310
nhine	2000	Propylamino		
phine		Propylamine Propylbenzene		1610
Phenylpseudocumylethylphosphine	2000	Propylbenzene		1130
Phenylpseudocumylphosphine		Propylbenzene hexahydride		1140
oxide	2000	Propylene		1120
Phenylpseudocumylphosphinic acid	2000	Propylglutaric acid		1310
Phenylpyrazole carboxylic acid	1930	Propyl isopropyl ketone		1510
Phenylpyrazolonebenzeneazoacetic		Propylpyrazolone carboxylar		1930
	1930	Protoid:		
		Proteids Protopine	* * *	4000
Phenylpyrrylpropionic acid	1930	Protopine		3010
Phenylsemithiocarbazide carboxy-		Pseudoacetophenone		1230
lic acid Phenyl sulphocyanide	1310	Pseudocumene hexahydride		-1140
Phenyl sulphocyanide	1230	Pseudocumidine		1630
Phenyl sulphocyanide Phenylthioallophanic acid	1310	Pseudocumyl borobromide		2000
Phenylthiobiazolone-anil-thiol	1940	Pseudocumyl boroxide		2000
	1940		***	
Phenylthiobiazolone-thiomethane		Pseudoquinol	* * *	1540
Phenylthiocarbamic acid	1310	Pseudothioureas	***	1310
Phenyl thiocyanacetate	1230	Pseudoureas		1310
Phenylthiodiazolone	-1940	Psoromic acid		-1350
Phenyltolylethylphosphine	2000	Psoromic acid Psylla wax		1310
Phenylthiodiazolone Phenyltolylethylphosphine Phenyltolylglyoxaline	1930	Psyllostearic acid		1310
2 7	2000			1010

TD 31 . 3 3 3 3	1010	1240			
Psyllostearyl alcohol		1240	Scopolamine	• • •	3010
Purgic acid		1310	Selenocyanic acid		1310
7 (11111)	1930,	6300	Semicarbazide		1310
Purone		1930	Sesame oil		6500
Pyrazole tricarboxylic acid		1930	Silveolic acid		1350
Pyrazoline tricarboxylic acid	i	1930	Silvinolie acid		1350
Pyridazone Pyridine Pyridine betaïne		1930	Silvinolic acid Starch Stearic acid Storesinol		1840
Pyridine		1930	Stearic acid		1310
Pyridine betaïne		1930	Stictaurin		5010
Pyrocatechia Pyrocatechol		-1230	Storesinol		1240
Pyrocatechol		1230	Strophanthus oil		6500
Pyrocatechol-carbohydrazon		1530	Strychnine		3010
Pyrogallic acid		1230	Strychnine Styrax	1860,	
Pyrogallic acid Pyrogallol		1230	Styryl ennyl ketone		1530
Pyrogallol disulphonic acid		1330			1310
Pyromellitic acid		1330	Succinic acid Succinimide-quinaldine		1930
TD : : 1		1910	Sucremino	1990	
Pyromucic acid			Sucramine Sucrose	1330,	
Pyronucic acid Pyrotartaric acid Pyrrole Pyruvic acid Quinic acid Quinide Quinine Quinol Quinol		1310	Sucrose		1820
Pyrrole		1930	Sugar	1000	6500
Pyruvic acid		1310	Sugars	1800,	
Quinic acid		1340	Sulphobenzamide		1330
Quinide		1340	Sulphobenzoic acid		1330
Quinine		3010	Sulphobenzoic imide		1330
Quinol		1230	Sulphocyanides		1310
Quinoi-carbonyarazone		1530	Sucrose Sugars Sugars Sulphobenzamide Sulphobenzoic acid Sulphocyanides Sulphocyanides Sulphocyanides Sulphocyanides Sulphocyanides Sulphones Sulphones Sulphosalicylic acid Sulphur dyestuffs		1950
Quinoline Quinone		1930	Sulphones		1330
Quinone		1530	Sulphosalicylic acid		1330
Quinone tetrahydride		1540	Sulphur dyestuffs		5020
	1930,	5020	Sulphydrodiphenyltriazolone		1930
Quinophthalone	1940.	5020	Sulphydrophenyliminotolylth	iodia-	
Quinophthalone-anil		1940	zoline		1940
Quinosuccinone		1940	Sulphydrophenylmethyltriazo		1930
Quinoxaline-diacetic acid		1930	Sulphydrophenylphenylimino		1000
	1860.		diazoline	UIIIO	1940
Raspberry juice		6500	Sulphydrophenylthiodiazolon		1940
Raspberry juice Resin oil		6500			1940
Resin oil	• • • •	1860	Tannin	***	6500
itesins			Tamini		
Resorcin		1230	Tar		6500
Resorcinol		1230	Tariarie acid	• • •	1310
Resorcinol-carbohydrazone		1530	Sulphydrotolylthiodiazolone Tannin	• • •	6500
Resorcylic acid		1330	1 ecomin		5020
Resorcylmaleïc acid		1330	Terpinene oxide oxime	* * *	1640
Retenequinone		1530	Terpineol		1240
Rhodamines		5020	Tetraaminophenylanthranol		1630
Rhubarb root		6500	Tetrabenzyltetrazone		1740
Robinin		1850	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol		1910
Roborat Rosewood oil Rue oil		6500	Tetrabromocresol		1230
Rosewood oil		6500	Tetrabromodimethylcoumaron	1e	1910
Rue oil		6500	Tetrabromoethylpseudoquino	l	1540
Saccharin	1330,	1660	Tetrabromomethylpseudoquir	ıol	1540
Saffron	5020,	6500			1230
Salazinie acid		1350	Tetrachlorocresol Tetrachloromethane		1110
Salicylic acid	1330,		Tetrachloromethylpseudoquin		1540
Salicylic aldehyde		1430	Tetrachlorooxydiethylamino-		
Sandarac resin		1860	anthraquinone		1530
Sanguinarine		3010	Tetrachlorophenylenediamine		1636
Santonin		1910	Tetradecyl alcohol		1210
Saponin		1850	Tetraethenyl disulphone tetra	-	
Sanonine		6500	3.43		192
Sanguinarine Santonin Saponins Sarcolactic acid Sanconins	• • •		phide Tetraethenvlhevasulphide		192
Sarcolactic acid		$\frac{1310}{1310}$	Tetraethenylhexasulphide Tetrahydrobenzoic acid		134
Sarcosine		1010	retranythobenzoic acid		101

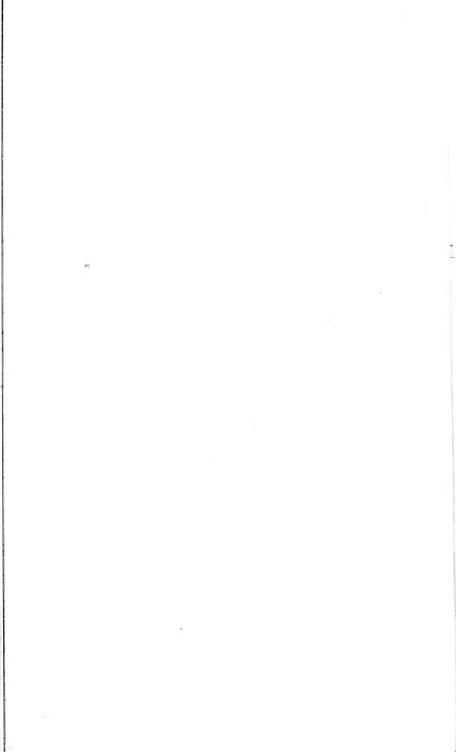
For Term For

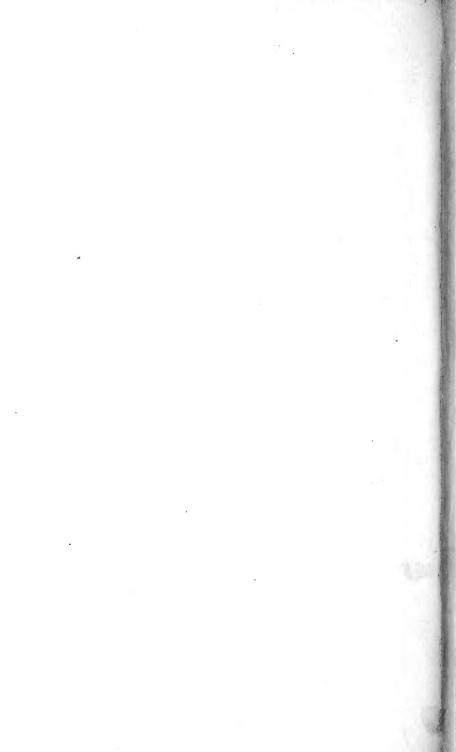
Tetrahydrodimethylbenzoic acid	1340	Toluene dihydride Toluene hexahydride Toluene sulphinic acid	1140
	1340	Toluene hexahydride	1140
Tetrahydronaphthylamine	1640	Toluene sulphinic acid	1330
Tetrahydrooxynbthalic acid	1340	Toluene sulphonic acid	1330
Tetrahydronaphthylamine Tetrahydrooxyphthalic acid Tetrahydroquinoline	1930	Toluene thiosulphonic acid	1330
Totachadamania	1930	Toluic acid	1330
Tetraiodopyrrole	1930	Toluic acid Toluidine	1630
Tetraiodopyrrole	1230	Toluketocyclopentane-azine car-	
	1640	boxylic acid	1930
= tribine tri, ratterine of crosse p	1010	boxylic acid Toluquinol	1230
Tetramethyldiaminodiphenylme-	1630	Toluquinoxalinediacetic acid	1930
		Tolumbutaria acid	1330
- out difficulty tell the tell	1630	Toluylbutyric acid	1310
Tetramethyldiaminophenyloxan-	1510	Tolylallophanic acid	1530
	1540	Tolylaminotoluquinone tolylimide	2000
2 cerumour, removed a	1240	Tolylbenzylphosphinic acid	1310
	1210	Tolylbiuret	
	1930	Tolylbiuret Tolyl borate Tolyl boroxide Tolyl boroxide	1230
Tetranitrobenzene	1130	Tolyl borobromide	2000
Tetraoxydiphenylethylene	1230	Tolyl boroxide	2000
Tetraoxyhexahydrobenzene	1240	Tolyldiethylphosphormethylketo-	
Tetraphenylcyclopentene	1140	betaïne Tolyldiethylphosphorphenylketo-	1940
Tetraphenylcyclopentenol	1240	Tolyldiethylphosphorphenylketo-	
Tetraphenylcyclopentenolone	1540 -	betaïne	1940
Tetraphenylpiperazine	1930	Tolyldimethyldihydropyridine	
	1930	dicarboxylic acid Tolylenediamine	1930
Tetronic acid 1310,		Tolvlenediamine	1630
Thebenidine 1930,		Tolylenedimethyldiamine	1630
Theine	1930	Tolylethylpseudourea	1310
Thiazole	1940	Tolylolutaric acid	1330
Thioallophanic acid	1310	Tolylglutaric acid Tolylhydroxylamine	1630
Thiobenzoic acid	1330	Tolyliminophenylacetonitrile	1330
	1310	Tolylmethylcyclohexenone	1540
Thiocarbamic acid	1310	Tolylmethylcyclobexenone dicar-	
Thiocarbimide	1310	boxylic acid	1340
Thiocarbonic acid	1310	Tolyl methyl sulphone	1330
Thiocyanates	1310	Tolyl oxymethyl sulphone	1330
Thiocyanic acid		Tolyl baymethyl surphone	1630
Thioglycollic acid	1310	Tolylphthalimide	1330
Thioimidodicarbonic acid	1310	Tolyphthammide	1310
	1920	Tolyl oxymethyl sulphone Tolylphenylenediamine Tolylphthalimide Tolylthioallophanic acid Tolylthiobiazolone-anil-thiol	1940
Thiophenic aldehyde	1920	Tolylthiobiazolone-anil-thiol	1940
Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z	1920	Tolylthiobiazolone-thiomethane	1230
Thiophenidene-aniline	1920	Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose	
Thiophenidenediaminothiazole	1920	Tolylurea	1310
Thiophenidene-toluidine	1920	Tragacanthose	1810
Thiosemicarbazide	1310	Tragacanthxylanbassoric acid	1350
Thiotolylaniline	1230	Triaminoanisole	1630
Thiourea	1310	Triaminomethylpyrimidine	1930
Thiotellaniline Thiourea Thyme essence Thymine Thymol Thymostyrene	6500	Triaminoanisole	1720
Thymine	1930	Triazobenzoic aldehyde	1720
Thymol	1230	Triazodimethylbenzoic acid	1720
Thymostyrene	1230	Triazodimethylbenzoic aldehyde	1720
I HVIHOXVIUHIATIC aCIU	1320	Tribenzophosphinic acid	2000
Thymoxymaleïc acid	1320	Tribenzylamine Tribromocoumarone	1630
Thymyl styryl oxide	1230	Tribromocoumarone	1910
Thymoxymaleïc acid Thymyl styryl oxide Toluene	1130	Tribromodimethylcoumarone	-1910
Toluene Toluene-azo-diaminoxylene Toluene-azo-dibromophenol Toluene-azo-nitrophenol Toluene-azo-nitrophenol	1720	Tribromodinitrobenzene	
Toluene-azo-dibromonhenol	1230	Tribromoethylhydroquinone	
Toluene-azo-nitrophenol	1230	Tribromoethylpseudoquinol	
Toluene-azo-phenol	1720	Tribromoethylaninone	1530
Toluene-azo-phenol Toluene-azo-tolylauramine	1720	Tribromogallamidophenetole	1230
Toluene-azo-tolylleucauramine	1720	Tribromomethylpseudoquinol	1540
roluone-azo- toryneucauramme	1120	Time on the car also and a second	

Tribromophenylenediamine	1630	Tritolylphosphine		2000
Tricarballylic acid	1310	Tritolylphosphine oxide		2000
Trichloroethylideneaniline	1630	Tritolylphosphorbetaine		1940
Trichlorophenylaminoethyl mer-		Tritolylphosphorphenylketok		1940
captan	1630	Triundecylenic acid		1320
Tridecyl alcohol	1210	Trixylylphosphine		2000
m : al `l ·	1610			1640
	1610	Tropan Tropidine	1640	
Triethyloxamine		Tropidine	1640,	3010
Triheptyl alcohol	1210	Tropileneamine		1650
Triiodobenzene	1130	Tropine		3010
Triiodophenol	1230	Trypsin		8010
Trimesic acid	1330	Tutin		1850
Trimesic acid Trimesitylphosphine	2000	Tyrosine		1330
Trimethoxybenzoylethoxyaceto-		Umbellicaric acid		1350
	1530	Umbelliferone carboxylic ac		1330
en "	1310	Undecane dicarboxylic acid		1310
	1610			
Trimethylamine		Undecylenic acid		1320
Trimethylanhydracetonebenzil	1540	Uracil		1930
ethylbenzene dihydride	1140	Urea	1310,	6300
Trimethylbenzylamine	1630	Uric acid	1930,	6300
Trimethylbenzylideneaniline	1630	Usnic acid Usnic acid Valeric acid		1350
Trimethylbenzylidenediamine	1630	Valeric acid		1310
Trimethylcyclopropane tetracar-		Vaseline		6500
boxylic acid	1340	Veratroidine		3010
Trimethyldiphenacyl tellurochlor-	1010	TT 1 11		6500
ide	2000	371 3	• • •	
m:		Vine leaves	• • •	6500
1run	1120	Violaquercitrin	• • •	1850
ide Trip Trimeta Trim thylkoto mycl en ane di-	1240	Violet oil		6500
Trim thylkôte stryck entane di-		Wax		6500
	1340	Wheat		6500
tione tri-		Wheat Wine		6500
	1340	Wood oil Xanthine		6500
	1930	Xanthine		1930
	1310	Xylanbassoric acid		1350
···	1130	37 1		1130
	1130		• • •	
·,		Xylene-azoxy-xylene	• • •	1720
	1230	Xylene dihydride	• • •	1140
	1630	Xylene hexahydride		1140
inic		Xylene sulphinic acid		1330
ts	1310	Xylene sulphonic acid		1330
Trinitro	1130	Xylenol		1230
Trioctyl alco Trioxybutyric acid	1210	Xylenoxycinnamic acid		1330
Trioxybutyric acid	1310	Xylenoxyfumaric acid		1320
	1530	Xylenoxymaleïc acid		1320
Trioxydiphenylquinone Trioxyflavone Trioxytrinaphthylmethane	1910	Xylidine		1630
Trioxynavone	1230		• •	
		Xylyl-boric acid		2000
Triphenylacetylenetriamine	1630	Xylyl borobromide	• • •	2000
Triphenyl carbinol Triphenylmethane	1230	Xylyl borochloride		2000
Triphenylmethane	1130	Xylyl boroxide		2000
Triphenylthiocarbinol	1230	Xylylenediamine		1630
Triphenyltrihydrotriazolethiome-		Xylylhydroxylamine		1630
thane	1930	Xylyl isostyryl oxide		1230
Tringgardogumylahaanhing	2000	Xylylpropionic acid		1330
Tritolylmethane	1130	Yohimbine		3010
Tritolylmethylphosphorketobetain		Zemaca		8010
**************************************	1940	Zymase		0010









NOT FOR CIRCULATION

7403 R882

Div.D 1901

pt.1

Biological & Medical

Reference

International catalogue of scientific literature, 1901-1914

STORAGE

